### (19) Organisation Mondiale de la Propriété Intellectuelle

Bureau international





# (43) Date de la publication internationale 17 octobre 2002 (17.10.2002)

**PCT** 

# (10) Numéro de publication internationale WO 02/081453 A1

- (51) Classification internationale des brevets<sup>7</sup>:
  C07D 233/86, A61K 31/4116, A61P 3/10, C07D 405/04, 401/04, 409/04, 403/04, 401/10, 401/14, 403/10, 491/10, 405/06, 401/06, 401/12, 403/12
- (21) Numéro de la demande internationale :

PCT/FR02/01167

- (22) Date de dépôt international : 4 avril 2002 (04.04.2002)
- (25) Langue de dépôt :

français

(26) Langue de publication :

français

- (30) Données relatives à la priorité : 0104552 4 avril 2001 (04.04.2001)
- (71) Déposant (pour tous les États désignés sauf US) : LAB-ORATOIRES FOURNIER SA [FR/FR]; 9 Rue Petitot, F-21000 Dijon (FR).
- (72) Inventeurs; et
- (75) Inventeurs/Déposants (pour US seulement): BOUBIA, Benaïssa [FR/FR]; 23 Rue de la Fontaine Soyer, F-21850 Saint Apollinaire (FR). CHAPUT, Evelyne [FR/FR]; 72 Rue des Moulins, F-21000 Dijon (FR). OU, Khan [FR/FR]; 25A Rue De Messigny, F-21121 Hauteville-lès-Dijon (FR). RATEL, Philippe [FR/FR]; 27 Rue Des Marronniers, F-21121 Ahuy (FR).

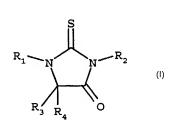
- (74) Mandataires: HUBERT, Philippe etc.; Cabinet Beau de Loménie, 158, rue de l'Université, F-75340 Cedex 07 Paris (FR).
- (81) États désignés (national): AE, AG, AL, AM, AT, AT (modèle d'utilité), AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, CZ (modèle d'utilité), DE, DE (modèle d'utilité), DK, DK (modèle d'utilité), DM, DZ, EC, EE, EE (modèle d'utilité), ES, FI, FI (modèle d'utilité), GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SD, SE, SG, SI, SK, SK (modèle d'utilité), SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) États désignés (régional): brevet ARIPO (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), brevet eurasien (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), brevet européen (AT, BE, CH, CY, DE, DK, ES, FI, FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE, TR), brevet OAPI (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

#### Publiée :

- avec rapport de recherche internationale
- avant l'expiration du délai prévu pour la modification des revendications, sera republiée si des modifications sont reçues

[Suite sur la page suivante]

- (54) Title: THIOHYDANTOINS AND USE THEREOF FOR TREATING DIABETES
- (54) Titre: HIOHYDANTOÏNES ET LEUR UTILISATION DANS LE TRAITEMENT DU DIABETE



- (57) Abstract: The invention concerns compounds derived from 2-thiohydantoin selected among compounds of general formula (I), such as defined in the claims, and their addition salts with an acid, in particular pharmaceutically acceptable salts. The invention also concerns the method for preparing same, pharmaceutical compositions containing them and their use as pharmacologically active substance, in particular for treating diabetes, diseases mediated by hyperglycemia, hypertriglyceridemiae, dyslipidaemiae or obesity.
- (57) Abrégé: L'invention concerne des composés dérivés de la 2-thiohydantoïne choisis parmi les composés de formule générale (I), telle que définie dans les revendications, et leurs sels d'addition avec un acide, notamment les sels pharmaceutiquement acceptables. Elle concerne également leur procédé de préparation, les compositions pharmaceutiques les contenant, et leur utilisation en tant que substance pharmacologiquement active, notamment dans le cas du traitement du diabète, des maladies dûes à une hyperglycémie, des hypertriglycéridémies, des dyslipidémies ou de l'obésité.

# WO 02/081453 A1

En ce qui concerne les codes à deux lettres et autres abréviations, se référer aux "Notes explicatives relatives aux codes et abréviations" figurant au début de chaque numéro ordinaire de la Gazette du PCT.

#### HIOHYDANTOÏNES ET LEUR UTILISATION DANS LE TRAITEMENT DU DIABETE

La présente invention concerne de nouveaux composés dérivés de la thiohydantoïne (ou 2-thioxo-4-imidazolidinone), leur procédé de fabrication et leur utilisation en tant que principes actifs pour la préparation de médicaments destinés notamment au traitement du diabète.

#### Art antérieur

5

10

15

20

25

30

La chimie des composés de type thiohydantoïne est connue depuis de nombreuses années. Certains dérivés de cet hétérocycle ont été utilisés dans le domaine de la photographie, comme décrit par exemple dans US 2.551.134 ou JP 81.111.847, ou dans le domaine des pesticides, essentiellement des herbicides ou des fongicides, comme décrit par exemple dans US 3798233, dans les publications Indian J. Chem. 1982 Vol 21B p 162-164, J. Indian Chem. Soc. Vol 58(10) p 994-995, Chem. Abst. 67, 82381 v, Indian J. Chem. 1979 vol 18B p 257-261, US 4 473.393. Plus récemment, des composés comprenant le cycle thiohydantoïne ont été préparés dans le but d'obtenir des produits actifs en thérapeutique. Par exemple, US 3923994 décrit l'utilisation de 3-aryl-2-thiohydantoïnes pour leur activité antiarthritique. US 3 984 430 propose de nouvelles thiohydantoïnes pour traiter les ulcères. Indian J. Chem. (1978), Vol 16B, p 71-72 décrit des coumarylthiohydantoïnes actives contre la tuberculose. US 4312 881 revendique des acides et des esters comprenant le cycle 2-thiohydantoïne et présentant une activité de type prostaglandine. Chem. Pharm. Bull (1982), Vol 30, n° 9, p 3244-3254 décrit l'inhibition des aldose-réductases par des composés de type 1-(phénylsulfonyl)-2-thiohydantoïne. Il Farmaco, Ed Scientifico (1983), Vol 38, nº 6, p 383-390 propose des 3dialkylaminopropyl-2-thiohydantoïnes en tant qu'agents antiarythmiques. WO 96/04248 A décrit des dérivés de type amide ou sulfonamide de la 2-thiohydantoïne antagonistes de l'angiotensine II. WO 97/19932 A revendique l'utilisation de dérivés de la 2thiohydantoïne pour augmenter les taux de HDL. WO 98/33776 cite une banque de composés obtenus par chimie combinatoire et testés pour leurs propriétés antimicrobienne ou antalgique. Enfin, WO 93/18057 et EP 584694 décrivent des acides ou des esters comprenant un cycle 2-thiohydantoïne qui sont inhibiteurs de l'agrégation plaquettaire.

Des préparations de composés comprenant le cycle 2-thiohydantoïne sans indiquer l'utilité industrielle ont également été décrites par exemple dans J. Prakt. Chem., Vol 333(2), p 261-266, Indian J. Chem (1974), vol 12, n° 6, p 577-579, Chem. Abstr <u>68</u> (1968), 87240d et Organic Magn. Resonnance, vol 19, (1) p 27-30.

# Objet de l'invention

La présente invention concerne de nouveaux composés comprenant dans leur structure l'hétérocycle 2-thiohydantoïne (ou 2-thioxo-4-imidazolidinone) ainsi que leur procédé de préparation et leur utilisation en thérapeutique, notamment pour la préparation d'un médicament destiné au traitement du diabète, des maladies dues à une hyperglycémie, des hypertriglycéridémies, des dyslipidémies ou de l'obésité.

#### **Description**

5

10

15

20

25

Selon l'invention, on propose de nouveaux dérivés de la 2-thiohydantoïne choisis parmi :

a) les composés de formule

dans laquelle

 $R_1$  représente un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy ou

Ι

$$-N \begin{pmatrix} CH_2 \\ X \\ CH_2 \end{pmatrix}_2 R_6$$

R<sub>2</sub> représente un atome d'hydrogène,

un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_7$  linéaire, ramifié ou cyclique, éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène,

un groupe halogénoalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>,

un groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>, linéaire ou ramifié,

un groupe alcynyle en C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>, linéaire ou ramifié,

un groupe hydroxyalkyle en C2-C6,

un groupe aminoalkyle en C2-C4,

un groupe cyanoalkyle en C2-C3,

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, linéaire ou ramifié, substitué par un ou plusieurs substituants R<sub>7</sub>, ou

un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, amino, cyano, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy, éthylènedioxy, difluorométhylènedioxy, aminosulfonyle, diméthylamino, hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, acide carboxylique, ester d'alkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>, méthanesulfonylamino, benzènesulfonylamino, t-butoxycarbonylamino, ou

 $R_3$ ,  $R_5$  et  $R_6$  représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en  $C_1\text{-}C_4$ ,

R<sub>4</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> ou un groupe hydroxy, ou,

R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> forment ensemble un groupe méthylène, ou

R<sub>5</sub> et R<sub>6</sub> forment ensemble un groupe éthylène -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-,

15 R<sub>7</sub> représente un groupe acide carboxylique libre ou estérifié par un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, un noyau phényle non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes méthoxy, phényle ou méthylènedioxy, un noyau 2-furyle, un noyau 2-, 3- ou 4-pyridinyle ou un groupe 4-morpholinyle,

$$m = 2 \text{ ou } 3$$

25

5

20 X représente un atome d'oxygène, un atome de soufre, un groupe sulfoxyde, un groupe sulfonyle, un groupe carbonyle, un groupe

$$C \subset \mathbb{R}_9$$
 ou un groupe :  $N \longrightarrow \mathbb{R}_{10}$ 

R<sub>8</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe hydroxy, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>, un groupe benzoyle ou un groupe CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>,

R<sub>9</sub> représente un atome d'hydrogène ou forme, avec R<sub>8</sub> un groupe éthylènedioxy,

R<sub>10</sub> représente un groupe méthyle, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe 1-oxoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe SO<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, un groupe 2-pyridinyle ou un groupe 2-pyrimidinyle,

à la condition que l'un au moins des substituants  $R_1$  et  $R_2$  représente un noyau aromatique substitué au moins par un groupe

$$-N \begin{pmatrix} (CH_2)_m & R_5 \\ X & X \\ (CH_2)_2 & R_6 \end{pmatrix}$$

b) les sels d'addition des composés de formule I avec un acide, notamment les sels pharmaceutiquement acceptables.

L'invention comprend également, lorsque les substituants R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> sont différents, les composés de configuration R, les composés de configuration S et leurs mélanges.

L'invention concerne également les composés de formule I ou leurs sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptables pour leur utilisation en tant que substance pharmacologique active.

En particulier, l'invention concerne l'utilisation d'au moins un composé selon la formule I ci-dessus en tant que principe actif pour la préparation d'un médicament destiné à une utilisation en thérapeutique, notamment pour lutter contre les maladies dues à une hyperglycémie, le diabète, les hypertriglycéridémies, les dyslipidémies ou l'obésité.

#### Description détaillée

5

10

15

20

25

30

Dans la formule I représentant les composés selon l'invention, on comprend par groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> une chaîne hydrocarbonée saturée ayant de 1 à 4 atomes de carbone, linéaire, ramifiée ou bien encore cyclique. Des exemples de groupes alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> comprennent les groupes méthyle, éthyle, propyle, butyle, 1-méthyléthyle, cyclopropyle, 1-méthylpropyle, 2-méthylpropyle ou 1,1-diméthyléthyle. On entend par groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène, une chaîne hydrocarbonée saturée, linéaire, ramifiée ou comprenant un cycle, ayant de 1 à 7 atomes de carbone, ladite chaîne étant susceptible de comprendre un ou plusieurs atomes d'oxygène non consécutifs entre 2 atomes de carbone. Des exemples de groupes alkyles en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène comprennent les groupes précédemment cités ainsi que, notamment, les groupes pentyle, hexyle, heptyle, 1-méthyléthyle, cyclohexyle, cyclohexylméthyle, méthylcyclohexyle, méthoxyéthyle, éthoxyéthoxyéthyle ou encore tétrahydropyranyleoxyalkyle.

Lorsqu'un groupe phényle est substitué, le substituant peut se trouver en position ortho, méta ou para, la position para étant préférée.

Par groupe halogénoalkyle en  $C_1$ - $C_3$ , on comprend un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_3$  porteur d'au moins un atome d'halogène choisi parmi le fluor, le chlore ou le brome, préférentiellement le fluor, par exemple un groupe trifluorométhyle ou 2,2,2-trifluoroéthyle.

Par groupe alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, on entend les groupes méthoxy, éthoxy, propoxy, butoxy ou 1-méthyléthoxy.

5

10

15

20

25

30

Par groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>, on entend une chaîne, linéaire ou ramifiée, comprenant dans sa structure une double liaison entre 2 carbones.

Par groupe alcynyle en C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>, on entend une chaîne, linéaire ou ramifiée, comprenant dans sa structure une triple liaison entre 2 carbones.

Par groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>, on entend un groupe alkyle ayant de 2 à 6 atomes de carbone substitué par un groupe hydroxyle. Des exemples de groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub> comprennent les groupes 2-hydroxyéthyle, 2-hydroxypropyle, 3-hydroxypropyle, 4-hydroxybutyle, 5-hydroxypentyle, ou 6-hydroxyhexyle.

Par groupe aminoalkyle en  $C_2$ - $C_4$ , on entend un groupe alkyle ayant de 2 à 4 atomes de carbone, substitué par un groupe amino NH<sub>2</sub>, ledit groupe amino étant susceptible d'être protégé par un groupe d'atomes connus de l'homme de métier, par exemple un groupe alkylesulfonyle ou un groupe t-butoxycarbonyle (Boc).

Par groupe cyanoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>, on entend un groupe alkyle comprenant un ou deux atomes de carbone, substitué par un groupe cyano.

Des exemples de noyau aromatique sont les noyaux phényle, 2- ou 3-thiényle, 2- ou 3-furyle 2-, 3- ou 4-pyridinyle, 1- ou 2-naphtyle, indolyle, 1-*H*-imidazolyle, 1-*H*-benzimidazolyle, benzotriazolyle, 1,3-dihydro-2-oxo-benzimidazolyle, 1,3-dihydro-2-oxo-indolyle, 2*H*-2-oxo-benzopyranyle, 2*H*-4*H*-3-oxo-1,4-benzoxazinyle.

Par halogène on comprend le fluor, le chlore ou le brome, les atomes d'halogène préférés dans les composés de formule I selon l'invention étant le fluor et le chlore.

Les composés de formule I porteurs d'une fonction amine par la présence d'un hétérocycle azoté ou par la présence d'un substituant aminé, peuvent être salifiés par réaction avec un acide non toxique et acceptable en thérapeutique. Parmi ces acides, on peut choisir les acides minéraux tels que les acides chlorhydrique, bromhydrique, phosphorique et sulfurique, ou les acides organiques tels que les acides méthanesulfonique, benzènesulfonique, citrique, maléique, fumarique, oxalique, lactique, tartrique ou trifluoroacétique.

Une famille préférée des composés de formule (I) de l'invention comprend :

a) les composés de formule

$$R_1$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_2$ 

dans laquelle

5 R<sub>1</sub> représente un noyau phényle éventuellement substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou

I

$$-N$$
 $R_{6}$ 
 $R_{6}$ 

R<sub>2</sub> représente

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> linéaire, ramifié ou cyclique,

un groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub> linéaire, ou

un noyau phényle, 2-thiényle ou 3-pyridinyle éventuellement substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, amino, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy ou



15

R<sub>4</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou un groupe hydroxy,

 $R_3$ ,  $R_5$ , et  $R_6$  représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire,

20 X représente un atome d'oxygène, un groupe sulfoxyde ou un atome de carbone substitué par un groupe hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>,

à la condition que l'un au moins des substituants  $R_1$  et  $R_2$  représente un noyau aromatique substitué au moins par un groupe

5

10

15

20

$$-N$$
 $R_{5}$ 
 $R_{6}$ 

b) les sels d'addition de composés de formule I avec un acide, notamment les sels pharmaceutiquement acceptables.

Parmi les composés de l'invention, on préfère tout particulièrement les composés de formule I dans lesquels R<sub>1</sub> représente un groupe phényle substitué au moins en position para par un groupe

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m} R_5$$

et parmi ceux-ci, ceux dans lesquels X représente un atome d'oxygène, m=2 et  $R_5$  et  $R_6$  représentent chacun un atome d'hydrogène ou un groupe méthyle.

On préfère également les composés de formule I dans lesquels R<sub>3</sub> représente un atome d'hydrogène et R<sub>4</sub> représente un groupe méthyle.

Les composés de formule I peuvent être préparés selon un premier procédé général A consistant à :

1) faire réagir un aminoacide de formule :

$$R_1$$
  $R_3$   $R_4$  (II)

dans laquelle

R<sub>1</sub> représente un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy ou

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m R_5} R_6$$

m représente 2 ou 3,

X représente un atome d'oxygène, un atome de soufre, un groupe sulfoxyde, un groupe sulfonyle, un groupe carbonyle, un groupe

PCT/FR02/01167

$$C \subset \mathbb{R}_9$$
 ou un groupe :  $N \longrightarrow \mathbb{R}_{10}$ 

 $R_3$ ,  $R_4$ ,  $R_5$  et  $R_6$  représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_4$ ,

R<sub>8</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe hydroxy, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>, un groupe benzoyle ou un groupe CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>,

R<sub>9</sub> représente un atome d'hydrogène ou forme, avec R<sub>8</sub> un groupe éthylènedioxy,

R<sub>10</sub> représente un groupe méthyle, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe 1-oxoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe SO<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, un groupe 2-pyridinyle ou un groupe 2-pyrimidinyle,

avec un isothiocyanate de formule

$$R_2$$
-N=C=S (III)

dans laquelle R2 représente :

5

10

15

20

30

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène,

un groupe halogénoalkyle en C1-C3,

un groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>, linéaire ou ramifié,

un groupe alcynyle en C3-C4, linéaire ou ramifié,

un groupe hydroxyalkyle en C2-C6,

un groupe aminoalkyle protégé en C2-C4,

un groupe cyanoalkyle en C2-C3,

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, linéaire ou ramifié, éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants R<sub>7</sub>, ou

un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, cyano, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy, éthylènedioxy,

difluorométhylènedioxy, aminosulfonyle, diméthylamino, hydroxyalkyle en  $C_1$ - $C_3$ , acide carboxylique, ester d'alkyle en  $C_2$ - $C_3$ , méthanesulfonylamino, benzènesulfonylamino, t-butoxycarbonylamino, ou

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m} R_5$$

$$(CH_2)_2 R_6$$

dans un solvant tel que par exemple l'acétonitrile ou le dichlorométhane, en présence d'une base aprotique telle que notamment la triéthylamine, à une température comprise entre10°C et la température de reflux du solvant, pendant 2 à 4 heures, pour obtenir le composé de formule I

$$R_1$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_2$ 
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_4$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 
 $R_5$ 

dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> conservent la même signification que précédemment, étant entendu que l'un au moins des groupes R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> contient dans sa structure un noyau aromatique substitué au moins par le groupe

tel que défini ci-dessus.

15

20

2) si nécessaire, obtenir le sel d'addition du composé de formule I ci-dessus avec un acide organique ou minéral.

Selon un second procédé E de préparation d'un composé selon l'invention, on met en œuvre les étapes consistant à :

1) faire réagir un ester d'aminoacide de formule (IIa)

$$R_1$$
 NH COORa  $R_3$   $R_4$  (IIa)

dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> ont une signification analogue à celle des substituants R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> notés pour le composé de formule II décrit dans le procédé A et Ra représente un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, préférentiellement le groupe éthyle, avec un isothiocyanate de formule

$$R_2$$
-N=C=S (III)

10

telle que décrite précédemment pour le procédé A,

dans un solvant tel que par exemple le toluène et en présence d'un acide faible tel que l'acide acétique, à une température comprise entre 50°C et la température de reflux du solvant, pendant 2 à 25 heures, pour obtenir le composé de formule I

dans laquelle  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  conservent la même signification que précédemment, étant entendu que l'un au moins des groupes  $R_1$  et  $R_2$  contient dans sa structure un noyau aromatique substitué au moins par le groupe

$$-N \begin{pmatrix} CH_2 & R_5 \\ X & R_6 \end{pmatrix}$$

tel que défini ci-dessus.

5

10

15

20

25

2) si nécessaire, obtenir le sel d'addition du composé de formule I ci-dessus avec un acide organique ou minéral.

En variante de l'étape 1) du procédé E décrit ci-dessus, les composés de formule IIa peuvent être mis en réaction selon un procédé F consistant à mélanger intimement les 2 composés IIa et III, sans solvant, et à porter le mélange à une température d'environ 110 à 130 °C, pendant 0,5 à 3 heures, pour obtenir le composé de formule I dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> conservent la même signification que dans les produits de départ.

Selon une seconde variante M de l'étape 1) du procédé E décrit ci-dessus, les composés de formule IIa et III peuvent être mis en réaction selon un procédé consistant à mélanger intimement les composés IIa et III dans un tube ou un réacteur en PTFE en présence d'une faible quantité d'acide acétique et chauffer le mélange pendant 1 à 15 mn au moyen d'un rayonnement micro-ondes, pour obtenir le composé de formule I dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> conservent la même signification que dans les produits de départ.

Les composés de formule II peuvent être obtenus par réaction d'une amine de formule

$$R_1$$
-NH<sub>2</sub> (IV)

dans laquelle R<sub>1</sub> représente la même signification que précédemment, avec un acide halogéné de formule

5

10

15

20

25

$$\begin{array}{c}
\text{Hal} \\
R_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
\text{COOH} \\
R_4
\end{array}$$

$$(V)$$

dans laquelle Hal représente un halogène, préférentiellement le brome, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>, préférentiellement en l'absence de solvant et en présence de bicarbonate de sodium, à une température comprise entre 60 et 140 °C, pendant 0,5 à 10 heures, pour obtenir l'acide de formule

$$R_1$$
  $NH$   $C$   $R_3$   $R_4$   $(II)$ 

dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> conservent la même signification que dans les produits de départ,

Les composés de formule IIa peuvent être obtenus par réaction d'une amine de formule

$$R_1$$
-NH<sub>2</sub> (IV)

dans laquelle  $R_1$  représente la même signification que précédemment, avec un ester  $\alpha$ -halogéné de formule

dans laquelle Hal représente un halogène, préférentiellement le brome, Ra représente un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, préférentiellement un groupe éthyle, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>,

dans un solvant tel que l'éthanol, en présence d'acétate de sodium, à une température comprise entre 50 °C et la température de reflux du solvant, pendant 2 à 20 heures pour obtenir le composé de formule

dans lequel R<sub>1</sub>, Ra, R<sub>3</sub> et R<sub>4</sub> conservent la même signification que dans les produits de départ.

Les composés de formule III

$$R_2$$
-N=C=S (III)

sont généralement des produits commerciaux ou peuvent être préparés en suivant des modes opératoires connus de l'homme de l'art, par exemple par réduction d'un composé nitré R<sub>2</sub>-NO<sub>2</sub> de façon à obtenir l'amine primaire R<sub>2</sub>-NH<sub>2</sub> que l'on fait ensuite réagir par exemple avec le thiocarbonyldiimidazole pour obtenir l'isothiocyanate correspondant.

Les composés de formule I dans lesquels R<sub>4</sub> représente un groupe hydroxy peuvent être obtenus à partir des composés de formule (I) dans lesquels R<sub>4</sub> est un atome d'hydrogène, par oxydation ménagée au moyen d'oxygène de l'air dans un solvant comme par exemple le diméthylsulfoxyde (DMSO).

5

10

15

20

25

30

Les composés de formule I dans lesquels l'un des groupes R<sub>1</sub> ou R<sub>2</sub> comprend un substituant amino primaire ou secondaire peuvent être obtenus selon un procédé analogue aux procédés A et E décrits ci-dessus, en utilisant des composés de départ porteurs du groupe amino protégé par un groupe amino-protecteur tel que par exemple le groupe Boc (t-butyloxycarbonyl), ledit groupe protecteur étant éliminé par des moyens connus de l'homme de l'art après obtention du composé cyclisé de structure centrale 2-thioxo-4-imidazolidinone.

Les composés de formule I dans lesquels X représente un groupe S=O peuvent être obtenus au départ des composés de formule IIa dans lesquels X représente un atome de soufre, par oxydation ménagée au moyen par exemple du complexe urée/peroxyde d'hydrogène, en effectuant la réaction dans un solvant comme par exemple le méthanol, en présence d'anhydride phtalique, puis réaction de l'ester ainsi obtenu avec un isothiocyanate de formule III conformément à l'enseignement du procédé E décrit ci-dessus.

La plupart des composés selon l'invention comportent un ou plusieurs atomes de carbone présentant une asymétrie. Dans la présente description, si aucune indication n'est précisée dans la nomenclature, le composé est un composé racémique, c'est à dire contenant les isomères R et S en quantités sensiblement égales. Dans les cas de composés dont le (ou les) carbone(s) asymétrique(s) est (sont) sous une configuration déterminée, la configuration R ou S est indiquée en correspondance avec la position du substituant introducteur du centre asymétrique.

Dans les exemples qui suivent, on désigne par "préparation" les exemples décrivant la synthèse de composés intermédiaires et par "exemple" ceux décrivant la synthèse de composés de formule (I) selon l'invention. Ces exemples ont pour but d'illustrer l'invention, et ne sauraient en aucun cas en limiter la portée. Les points de fusion sont mesurés au banc Koffler et les valeurs spectrales de Résonance Magnétique Nucléaire sont

caractérisées par le déplacement chimique calculé par rapport au TMS, par le nombre de protons associés au signal et par la forme du signal (s pour singulet, d pour doublet, t pour triplet, q pour quadruplet, m pour multiplet). La fréquence de travail et le solvant utilisé sont indiqués pour chaque composé.

5

10

15

20

25

30

# **PREPARATION I**

### N-[4-(4-morpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

On prépare une solution de 100 g (0,56 M) de 4-(4-morpholinyl)aniline dans 3 l d'éthanol absolu et on ajoute 69 g (0,84 M) d'acétate de sodium, puis 109 ml (0,84 M) de 2-bromopropionate d'éthyle. On agite ensuite le mélange réactionnel pendant 16 heures à reflux du solvant. Après refroidissement, le mélange est filtré et le filtrat est concentré sous pression réduite. Le résidu est repris par 1,5 l d'acétate d'éthyle et la solution obtenue est lavée avec une solution aqueuse de chlorure de sodium. La phase organique est séchée sur sulfate de magnésium, puis concentrée sous pression réduite. Le résidu est repris dans 0,8 l d'éther isopropylique et le solide obtenu est isolé par filtration puis séché. On obtient ainsi 108 g du produit attendu sous forme d'un solide fin beige (rendement = 69 %).

F = 90 ° C.

# **PREPARATION II**

# N-[4-(4-morpholinyl)phényl]alanine, dichlorhydrate

On prépare une solution de 20 g (71,9 mM) de l'ester obtenu selon la préparation I dans 200 ml de tétrahydrofuranne et on ajoute 84 ml d'une solution normale de lithine dans l'eau. Le mélange est agité pendant 2 heures à température ambiante puis le solvant est éliminé sous pression réduite. La phase aqueuse résiduelle est lavée 3 fois par 100 ml d'éther éthylique puis refroidie et acidifiée par 21,6 ml d'acide chlorhydrique 10N. Le mélange est concentré sous pression réduite jusqu'à l'apparition de cristaux. Ce solide est séparé par filtration et lavé sur le filtre avec de l'acétone. Après séchage, on obtient 25,6 g du produit attendu sous forme d'un solide rose (le produit contient un peu de chlorure de lithium).

RMN  $^{1}$ H (DMSO d<sub>6</sub>, 300MHz): 1,38 (d, 3H); 3,48 (m, 4H); 4,05 (m, 4H); 4,07 (q,1H); 6,75 (d,2H); 7,53 (d,2H).

#### **PREPARATION III**

# 3-[4-[(1,1-diméthyléthoxycarbonyl)amino]phényl]-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-5-méthyl-2-thioxo-4-imidazolidinone

On mélange 450 mg (1,6 mM) de l'ester obtenu selon la préparation I et 410 mg d'isothiocyanate de 4-[(1,1-diméthyléthoxycarbonyl)amino]phényle dans 10 ml de toluène et on ajoute 0,4 ml d'acide acétique. Le mélange est agité à température de reflux du solvant pendant 5 heures puis refroidi à 10-15 °C. Le précipité blanc formé est séparé par filtration, rincé avec 2 ml de toluène froid puis séché sous pression réduite. On obtient ainsi 720 mg du produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 80 %).

 $F = 224-226 \, ^{\circ}C$ 

5

10

15

20

### **PREPARATION IV**

# Isothiocyanate de 3-(trifluorométhoxy)phényle

On prépare une solution de 3,46 g (19,5 mM) de 3-(trifluorométhoxy)aniline dans 150 ml de diméthylformamide et on refroidit à 0 °C. On ajoute ensuite goutte à goutte une solution de 3,83 g (21,45 mM) de thiocarbonyldiimidazole dissous dans 60 ml de diméthylformamide. Le mélange réactionnel est agité à température ordinaire pendant 1 heure 30 minutes, puis versé sur 300 ml d'eau, extrait par deux fois 100 ml d'éther éthylique. Ces phases organiques sont lavées par deux fois 50 ml d'eau, séchées sur sulfate de magnésium puis concentrées sous pression réduite. Ce résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide du mélange cyclohexane/acétate d'éthyle (95/5; v/v). On obtient ainsi 2,1 g de produit attendu sous forme d'un liquide jaune-vert (rendement = 50 %).

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz): 7,38 (t, 1H); 7,15 (m, 3H)

### 25 **PREPARATION V**

### N-[4-(4-morpholinyl)-2-méthylphényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de la 4-(4-morpholinyl)-2-méthylaniline, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre jaune (rendement = 78 %).

30  $F = 70 \, ^{\circ}C$ 

#### **PREPARATION VI**

# N-[3,5-diméthyl-4-(4-morpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de 3,5-diméthyl-4-(4-morpholinyl)aniline, on obtient le produit attendu sous forme d'une huile beige (rendement = 91 %).

PCT/FR02/01167

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz): 6,25 (s, 2H); 4,20 (m, 3H); 4,07 (m, 1H); 3,75 (t,4H); 3,02 (t,4H); 2,25 (s,6H); 1,49 (d, 3H); 1,28 (t, 3H).

### **PREPARATION VII**

5

10

15

20

25

30

# N-[3,5-dichloro-4-(4-morpholinyl)phényl]alanine

On prépare un mélange de 1,66 g (6,72 mM) de 3,5-dichloro-4-(4-morpholinyl)aniline, 2 g (23,5 mM) de bicarbonate de sodium et 1,25 ml (13,44 mM) d'acide 2-bromopropanoïque et on agite le mélange réactionnel à 100 °C pendant 4 heures. Le mélange est ensuite refroidi puis repris dans 60 ml d'acétate d'éthyle et 40 ml d'eau, puis amené à pH légèrement acide à l'aide d'une solution N d'acide chlorhydrique. La phase aqueuse séparée est extraite par de l'acétate d'éthyle et les phases organiques rassemblées sont lavées avec une solution de chlorure de sodium puis séchées sur sulfate de magnésium et concentrées sous pression réduite. Le produit brut ainsi obtenu est utilisé sans purification complémentaire pour les synthèses suivantes.

#### PREPARATION VIII

#### N-[4-(2S,6S-diméthyl-4-morpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de 4-(2S,6S-diméthyl-4-morpholinyl)aniline, on obtient le produit attendu sous forme d'une huile jaune (rendement = 87 %).

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz): 6,81 (d, 2H); 6,63 (d, 2H); 4,15 (m, 5H); 3,9 (m,1H); 3,08 (2d,2H); 2,75 (2d,2H); 1,48 (d, 3H); 1,32 (d, 6H); 1,30 (t, 3H).

# PREPARATION IX

# N-[4-(2R,6S-diméthyl-4-morpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de 4-(2R,6S-diméthyl-4-morpholinyl)aniline, on obtient le produit attendu sous forme d'une pâte jaune pâle (rendement = 84 %).

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300MHz): 6,82 (d, 2H); 6,59 (d, 2H); 4,17 (q, 2H); 4,07(m, 1H); 3,85 (m, 3H); 3,25 (d, 2H); 2,33 (t, 2H); 1,45 (d, 3H); 1,24 (t, 3H); 1,23 (d, 6H).

## PREPARATION X

# 2-méthyl-N-[4-(4-morpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de 2-bromo-2-méthylpropanoate d'éthyle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 70 %).

 $F = 78 \, ^{\circ}C$ 

5

10

20

30

### **PREPARATION XI**

# 1-(4-nitrophényl)-4-pipéridineméthanol

On prépare une solution de 1,4 g (10 mM) de 4-fluoro-1-nitrobenzène dans 20 ml de diméthylsulfoxyde et on ajoute 2,5 g (22 mM) de 4-pipéridineméthanol. Le mélange réactionnel maintenu sous agitation pendant 1 heure à 80 °C puis refroidi et versé sur 200 ml d'eau. Le précipité jaune formé est séparé par filtration, lavé à l'eau et séché. On obtient ainsi 2,3 g du produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 99 %). F = 161 °C

#### 15 PREPARATION XII

# 1-(4-aminophényl)-4-pipéridineméthanol

On prépare une solution de 2,3 g du composé obtenu selon la préparation XI dans 150 ml de méthanol et on ajoute 200 mg de charbon palladié à 10 %. Le mélange est agité sous atmosphère d'hydrogène pendant 1 h 30, à pression atmosphérique et température ambiante. Le catalyseur est ensuite séparé par filtration et le filtrat est concentré sous pression réduite. On obtient ainsi 2 g du produit attendu sous forme d'une poudre beige (rendement = 99 %).

 $F = 105 \, {}^{\circ}\text{C}$ 

#### 25 PREPARATION XIII

### N-[4-[4-(hydroxyméthyl)-1-pipéridinyl]phényl]alanine, dichlorhydrate

On prépare une solution de 1,95 g du composé obtenu selon la préparation XII et 2 ml d'acide 2-bromopropanoïque et on ajoute 2,78 g (33,2 mM) de bicarbonate de sodium. Le mélange réactionnel est maintenu sous agitation pendant 30 minutes à 100°C, puis refroidi et solubilisé dans 100 ml d'eau. La solution est acidifiée jusqu'à pH 1 à l'aide d'acide chlorhydrique et cette phase aqueuse est lavée par 50 ml de dichlorométhane puis concentrée sous pression réduite. On obtient ainsi 3,9 g de l'acide attendu non purifié, sous forme de cristaux beiges utilisés directement dans l'étape suivante sans autre purification.

### PREPARATION XIV

# N-[4-(4-thiomorpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester

En opérant de façon analogue à la préparation I, au départ de 4-(4-thiomorpholinyl)aniline, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 48 %).

F = 240 °C

5

10

15

20

25

30

# **PREPARATION XV**

#### N-[4-(4-thiomorpholinyl)phényl]alanine, éthyl ester, S-oxyde

On prépare une solution de 0,13 g (1,36 mM) du composé d'addition urée/peroxyde d'hydrogène dans 4 ml de méthanol et on ajoute 0,05 g (0,34 mM) d'anhydride phtalique, puis 0,2 g (0,68 mM) de l'ester obtenu selon la préparation XIV. Le mélange réactionnel est maintenu sous agitation pendant 1 heure 30 minutes à température ambiante, puis versé sur 50 ml d'eau. Le mélange est extrait par 2 fois 50 ml d'acétate d'éthyle puis les phases organiques rassemblées sont lavées à l'eau puis séchées sur sulfate de magnésium et concentrées sous pression réduite. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel silice de en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/méthanol (99/1; v/v). On obtient ainsi 80 mg du produit attendu (rendement = 38 %).

#### **PREPARATION XVI**

### N-[4-(4-morpholinyl)phényl]glycine, dichlorhydrate

On mélange intimement 10 g (57 mM) de 4-(4-morpholinyl)aniline et 16,5 g de bicarbonate de sodium. On ajoute 9,4 g (67 mM) d'acide bromoacétique. Le mélange est agité à 120 °C pendant 6 minutes puis refroidi et versé sur 100 ml d'eau. La phase aqueuse obtenue est lavée avec 50 ml de dichlorométhane puis acidifiée lentement jusqu'à pH 1 avec de l'acide chlorhydrique. La phase aqueuse est concentrée sous pression réduite et le résidu solide est trituré avec 100 ml d'un mélange dichlorométhane/méthanol (80/20; v/v). Le mélange est filtré et le filtrat concentré sous pression réduite permet d'obtenir 16 g de cristaux marron qui sont utilisés sans purification complémentaire pour l'étape suivante.

Les préparations XVII à LXXX relatives à des nouveaux intermédiaires utiles pour la synthèse de composés de formule (I), généralement obtenues selon des modes opératoires analogues à ceux des préparations précédentes ou selon des procédés décrits ultérieurement (comme la méthode P), sont regroupées dans le tableau II situé plus loin.

5

10

15

25

30

# 3-(4-méthoxyphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

On prépare une solution de 45 g (0,16 M) du composé obtenu selon la préparation I dans 400 ml de toluène et on ajoute 36,3 g (0,22 M) de 4-(isothiocyanato)-anisole, puis 20 ml d'acide acétique. Le mélange réactionnel est ensuite maintenu à reflux pendant 16 heures. Le milieu réactionnel est concentré sous pression réduite et le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange toluène/acétate d'éthyle (80/20;v/v). On obtient ainsi 53 g du produit attendu sous forme d'un solide jaune pâle (rendement = 82,5 %).

F = 181 ° C

### Exemple 2

# 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de phényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre jaune pâle (rendement = 77 %).

 $F = 214 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 3

### 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone,

# 20 chlorhydrate

On dissout 1 g (2,72 mM) du composé obtenu selon l'exemple 2 dans 5 ml de dichlorométhane. On refroidit la solution à 0 °C puis on ajoute 1,3 ml d'une solution éthylique saturée de chlorure d'hydrogène. Le précipité blanc est séparé par filtration, lavé avec un peu d'éther éthylique et séché sous pression réduite. On obtient ainsi 1,1 g du produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 99 %).

 $F = 212 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 4

#### 3-(4-hydroxyphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ de 4-(isothiocyanato)-phénol, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 52 %).  $F = 220 \, ^{\circ}\text{C}$ 

# 5-méthyl-3-(3-méthoxyphényl)-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-méthoxyphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 58 %).

 $F = 175 \, ^{\circ}C$ 

5

10

15

20

25

#### Exemple 6

# 3-(4-éthoxyphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4éthoxyphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs avec un rendement de 48 %.

 $F = 180-182 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 7

# 3-(4-chlorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

On dissout 0,6 g (2 mM) de l'acide obtenu selon la préparation II dans 5 ml de dichlorométhane et on ajoute 0,1 g de triéthylamine et 0,68 g (4 mM) d'isothiocyanate de 4-chlorophényle. Le mélange réactionnel est maintenu sous agitation pendant 20 heures à température ambiante, puis concentré sous pression réduite. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/acétate d'éthyle (96/4; v/v). On obtient ainsi 0,37 g du produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 46 %).

 $F = 212 \, {}^{\circ}C$ 

#### Exemple 8

# 3-(3-chlorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-chlorophényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 54 %). F =  $137-138 \, ^{\circ}$ C

# 3-(2-chlorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 7, au départ d'isothiocyanate de 2-chlorophényle on obtient le produit attendu sous forme de cristaux jaunes (rendement = 35 %).

F = 116 °C

5

10

15

20

25

#### Exemple 10

# 3-(4-fluorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4-fluorophényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 52 %).

 $F = 188-190 \, ^{\circ}\text{C}$ 

# Exemple 11

# 3-(3-fluorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-fluorophényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux couleur crème (rendement = 74 %).

F = 196-198 °C

### Exemple 12

### 3-(2-fluorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 2-fluorophényl, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux jaunes (rendement = 58 %).

 $F = 186-188 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 13

### 5-méthyl-3-(3-méthylphényl)-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-méthylphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 46 %).

 $F = 160-162 \, ^{\circ}C$ 

# 5-m'ethyl-3-(2-m'ethylph'enyl)-1-[4-(4-morpholinyl)ph'enyl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 2-méthylphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 9 %).

 $F = 143-145 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 15

5

10

15

20

# 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-(4-nitrophényl)-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4-nitrophényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux jaunes (rendement = 88 %).

 $F = 208-210 \, ^{\circ}\text{C}$ 

#### Exemple 16

# 3-(4-aminophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

500 mg du composé obtenu selon la préparation III sont dissous dans 90 ml de dichlorométhane, on ajoute 10 ml d'acide trifluoroacétique puis on agite ce mélange pendant une heure à 20 °C. Le mélange réactionnel est ensuite concentré sous pression réduite et le résidu est repris en suspension dans 100 ml d'une solution saturée de bicarbonate de sodium. Cette suspension est extraite par du dichlorométhane et la phase organique obtenue est concentrée sous pression réduite. Le résidu est purifié par silice chromatographie sur gel de en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/méthanol (96/4; v/v). On obtient ainsi 400 mg du produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 95 %).

 $F = 269-270 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 17

### 5-méthyl-3-[4-(méthylthio)phényl]-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### 25 imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4-(méthylthio)phényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux couleur crème (rendement = 77 %).

 $F = 168-170 \, ^{\circ}C$ 

# 5-méthyl-3-[4-(1-méthyléthoxy)phényl]-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

22

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4-(1-méthyléthoxy)phényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre couleur crème (rendement = 60 %).

 $F = 120-122 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 19

5

5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-3-[3-(trifluorométhoxy)-phényl]-4-

#### 10 imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-(trifluorométhoxy)phényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre marron (rendement = 56 %).

 $F = 84-88 \, ^{\circ}C$ 

# 15 **Exemple 20**

# 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-3-[3-(trifluorométhyl)-phényl]-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-(trifluorométhyl)phényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux couleur crème (rendement = 70 %).

 $F = 163-165 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 21

20

25

# 3-(3,4-diméthoxyphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3,4-(diméthoxy)phényle, on obtient le produit attendu sous forme d'un solide floconneux jaune pâle (rendement = 35 %).

 $F = 214-216 \, ^{\circ}C$ 

# 3-(2,4-diméthoxyphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 2,4-(diméthoxy)phényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux oranges (rendement = 31 %).

 $F = 110 \, ^{\circ}C$ 

5

### Exemple 23

5-méthyl-3-(3,4-méthylènedioxyphényl)-1[4-(morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### 10 imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3,4-(méthylènedioxy)phényle, on obtient le produit attendu sous forme d'un solide floconneux jaune (rendement = 55 %).

 $F = 223-225 \, ^{\circ}C$ 

# 15 **Exemple 24**

# 3-(4-méthoxy-<u>2</u>-nitrophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 4-méthoxy-2-nitrophényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 56 %).

 $F = 178-180 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 25

20

# 3-(4-méthoxy-2-méthylphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 7, au départ d'isothiocyanate de 4-méthoxy-2-méthylphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux couleur crème (rendement = 12 %).

 $F = 144-146 \, ^{\circ}C$ 

# 3-(3,4-difluorophényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3,4-difluorophényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 62 %).

F = 164-165 °C

#### Exemple 27

10

15

25

# 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-(3-pyridinyl)-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 3-pyridinyle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux couleur crème (rendement = 15 %).

F = 152-154 °C

#### Exemple 28

### 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-(2-thiényl)-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 2-thiényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre beige (rendement = 35 %).

 $F = 184-185 \, ^{\circ}C$ 

### Exemple 29

### 20 3-éthyl-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate d'éthyle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre jaune (rendement = 61 %).

F = 126 °C

#### Exemple 30

#### 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-(2-propényl)-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de 2-propényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanc cassé (rendement = 54 %).

 $F = 106 \, ^{\circ}C$ 

#### 30 Exemple 31

#### 3-(cyclopentyl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ d'isothiocyanate de cyclopentyle, on obtient le produit attendu sous forme d'un solide blanc (rendement = 41 %).

 $F = 148-149 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 32

# 5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)-2-méthylphényl]-3-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 2, au départ de l'ester obtenu selon la préparation V, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre beige (rendement = 36 %).

 $F = 180 \, {}^{\circ}\text{C}$ 

5

#### Exemple 33

#### 1-[3,5-diméthyl-4-(4-morpholinyl)phényl]-3-(4-méthoxyphényl)-5-méthyl-2-thioxo-4-

#### 10 imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ de l'ester obtenu selon la préparation VI, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanc cassé (rendement = 48 %).

 $F = 240 \, ^{\circ}C$ 

#### 15 **Exemple 34**

### 1-[3,5-dichloro-4-(4-morpholinyl)phényl]-5-méthyl-3-phényl-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 7, au départ de l'acide obtenu selon la préparation VII, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 16 %).

F = 255 °C

20

25

#### Exemple 35

# 1-[4-(2S,6S-diméthyl-4-morpholinyl)phényl]-5-méthyl-3-phényl-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 2, au départ de l'ester obtenu selon la préparation VIII, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 80 %).

 $F = 184 \, {}^{\circ}\text{C}$ 

# 1-[4-(2R,6S-diméthyl-4-morpholinyl)phényl]-5-méthyl-3-phényl-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 2, au départ de l'ester obtenu selon la préparation IX, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 85 %).

 $F = 200 \, ^{\circ}C$ 

5

### Exemple 37

#### 1-[4-(2R,6S-diméthyl-4-morpholinyl)phényl]-3-(4-méthoxyphényl)-5-méthyl-2-thioxo-

#### 10 4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ de l'ester obtenu selon la préparation IX, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre jaune pâle (rendement = 63 %).

 $F = 210 \, ^{\circ}C$ 

### 15 Exemple 38

# $1-[4-(2R,6S-dim\acute{e}thyl-4-morpholinyl)ph\acute{e}nyl]-3-(3-fluoroph\acute{e}nyl)-5-m\acute{e}thyl-2-thioxo-4-imidazolidinone$

En opérant de façon analogue à l'exemple 37, au départ d'isothiocyanate de 3-fluorophényle, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 96 %).

F = 217 °C

20

25

### Exemple 39

# 5,5-diméthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 2, au départ de l'ester obtenu selon la préparation X, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre beige (rendement = 23 %).

F = 206 °C

#### Exemple 40

# 5,5-diméthyl-3-(4-méthoxyphényl)-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### 30 imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ de l'ester obtenu selon la préparation X, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 30 %).

 $F = 225-230 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 41

# 5,5-diméthyl-3-(3-fluorophényl)-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 11, au départ de l'ester obtenu selon la préparation X, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre beige (rendement = 60 %).

 $F = 219 \, {}^{\circ}C$ 

5

#### Exemple 42

# 3-(3-chlorophényl)-5,5-diméthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-

### imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 8, au départ de l'ester obtenu selon la préparation X, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 32 %).

15  $F = 220 \, ^{\circ}C$ 

20

30

#### Exemple 43

# 5,5-diméthyl-3-(3,4-méthylènedioxyphényl)-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 23, au départ de l'ester obtenu selon la préparation X, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 24 %).

 $F = 202 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 44

1-[4-[4-(hydroxyméthyl)-1-pipéridinyl]phényl]-3-(4-méthoxyphényl)-5-méthyl-2-

#### 25 thioxo-4-imidazolidinone

On prépare une solution de 1 g (3,6 mM) de l'aminoacide obtenu selon la préparation XIII dans 20 ml d'acétonitrile et on ajoute 0,75 ml (5,4 mM) d'isothiocyanate de 4-méthoxyphényle, puis 2 ml (14,4 mM) de triéthylamine. Le mélange réactionnel est maintenu sous agitation pendant 2 heures à température ambiante puis concentré sous pression réduite. Le résidu est repris par 50 ml d'eau et 100 ml de dichlorométhane. La phase organique séparée est séchée sur sulfate de magnésium puis concentrée sous pression réduite. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un

mélange dichlorométhane/méthanol (95/5; v/v). On obtient ainsi 370 mg de produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 25 %)

 $F = 88-90 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 45

5

10

15

20

# 5-hydroxy-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-phényl-2-thioxo-4-

#### imidazolidinone

On prépare une solution de 1,7 g (4,3 mM) du composé obtenu selon l'exemple 2 dans 85 ml de diméthylsulfoxyde et on ajoute 8,5 ml d'eau. Le mélange réactionnel est maintenu pendant 22 heures à 100 °C, avec une introduction d'air comprimé. La solution est ensuite refroidie, versée sur 850 ml d'eau et le mélange obtenu est extrait plusieurs fois à l'acétate d'éthyle. Les phases organiques rassemblées sont lavées avec une solution de chlorure de sodium puis séchées sur sulfate de magnésium et concentrées sous pression réduite. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/éther éthylique (90/10; v/v). Les cristaux obtenus sont lavés avec du cyclohexane puis séchés. On obtient ainsi 0,54 g du produit attendu sous forme de cristaux crèmes (rendement = 54 %).

 $F = 242-244 \, ^{\circ}C$ 

#### Exemple 46

# 5-méthyl-3-phényl-1-[4-(4-thiomorpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone, S-oxyde

En opérant de façon analogue à l'exemple 2, au départ du composé obtenu selon la préparation XV, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 55 %).

F = 230 °C

#### 25 Exemple 47

# 3-(3,4-diméthoxyphényl)-5,5-diméthyl-1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 39, au départ d'isothiocyanate de 3,4-diméthoxyphényle, on obtient le produit attendu sous forme de cristaux blancs (rendement = 7 %).

F = 180 °C

30

5

10

15

20

25

30

# 5-hydroxy-3-(4-méthoxy-2-méthylphényl)-5-méthyl-1-[4-(4-morpholinyl)-phényl]-2-thioxo-4-imidazolidinone

On mélange 1 g (2,67 mM) de l'aminoacide obtenu selon la préparation II avec 0,83 ml (5,34 mM) d'isothiocyanate de 4-méthoxy-2-méthylphényl et 1,1 ml de triéthylamine dans 30 ml de dichlorométhane et on ajoute 30 ml de méthanol. Le mélange réactionnel est agité 24 heures à température ambiante puis concentré sous pression réduite. Le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/éther éthylique (80/20; v/v).. On obtient ainsi 0,23 g du produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 21 %).

 $F = 205 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 49

# 1-[4-(4-morpholinyl)phényl]-3-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone

On mélange 8 g de l'acide obtenu selon la préparation XVI, 8 ml (68 mM) d'isothiocyanate de phényle et 19 ml de triéthylamine dans 100 ml d'acétonitrile et on agite le mélange pendant 16 heures à température ambiante. Le milieu réactionnel est ensuite concentré sous pression réduite et le résidu est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant par un mélange toluène/acétate d'éthyle (60/40; v/v). On obtient ainsi 250 mg du produit attendu sous forme de cristaux beiges (rendement = 2 %).

 $F = 250 \, ^{\circ}C$ 

# Exemple 50

### 3-[4-(4-morpholinyl)phényl]-5- méthyl-1-phényl-2-thioxo-4-imidazolidinone

En opérant de façon analogue à l'exemple 1, au départ de l'ester éthylique de la N-phénylalanine et de l'isothiocyanate de 4-(4-morpholinyl)phényl, on obtient le produit attendu sous forme d'une poudre blanche (rendement = 64 %).

 $F = 201 \, ^{\circ}C$ 

Les structures chimiques des composés selon l'invention décrits ci-dessus sont résumées dans le tableau I.

Les autres composés nouveaux, intermédiaires ou composés selon l'invention, obtenus selon des procédés analogues à ceux décrits ci-dessus, sont regroupés dans les tableaux suivants dans lesquels on peut retrouver la structure chimique, certaines caractéristiques physiques, le rendement de la réaction (noté « rdt ») et la méthode d'obtention. Le point de fusion (F) est exprimé en °C.

Le tableau III regroupe d'autres exemples de composés selon l'invention, généralement obtenus selon des méthodes analogues à celles décrites précédemment.

Dans le cas de composés salifiés, HCl signifie chlorhydrate, HBr signifie bromhydrate, Sulf signifie sulfate, Ms signifie méthanesulfonate, Tfa signifie trifluoroacétate.

Les composés figurant dans ces tableaux sont obtenus au moyen de méthodes analogues à celles des préparations ou exemples décrits précédemment (procédé A analogue à l'exemple 7, procédé E analogue à l'exemple 1) ou selon des procédés décrits ci-après (procédé M avec micro-ondes, procédé F par fusion sans solvant, procédé S avec genèse in situ de l'isothiocyanate et procédé P de préparation d'un aminoester).

Modes opératoires d'obtention des intermédiaires ou des composés de formule I :

#### Méthode M: (procédé général)

5

10

15

20

25

30

On place dans un réacteur en PTFE, 1 mmole d'ester de formule (IIa) et 1,2 mmole d'isothiocyanate  $R_2$ -NCS (III) et on ajoute 2 gouttes d'acide acétique. Le réacteur est ensuite placé dans une four à micro-ondes domestique et irradié pendant 2 à 10 mn (par exemple 2 mn lorsque  $R_3$  =  $CH_3$  et  $R_4$  = H et 10 mn lorsque  $R_3$  =  $R_4$  =  $CH_3$ ), sous une puissance de 700 à 900 W. Après irradiation , le réacteur est refroidi et le mélange réactionnel est repris avec environ 20 ml d'éther éthylique. Si le produit attendu cristallise, le mélange est filtré et le composé attendu est isolé. Si le produit attendu ne cristallise pas ou est obtenu impur, on effectue une purification par chromatographie sur gel de silice afin d'obtenir le produit pur. Les rendements sont indiqués dans le tableau récapitulatif des composés selon l'invention.

#### Méthode F (Exemple 62) :

Le composé obtenu selon la préparation XXII (0.5 g ; 1.71 mM) est intimement mélangé avec 0.35 g (2.05 mM) d'isothiocyanate de 2,5-difluorophényle. Après addition de 5 gouttes d'acide acétique, le mélange réactionnel est porté à une température de 120 °C (bain d'huile) durant 1 h 30. Le produit de la réaction est directement purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane/acétate d'éthyle (97/3 ; v/v). Après cristallisation dans l'éther isopropylique, le produit attendu est obtenu sous forme d'un solide blanc (rendement : 80 %). F = 148°C.

# Méthode P ( Préparation LXIII)

5

10

15

20

On prépare une solution de 0,3 g (1,27 mM) de 2,6-diméthyl-4-(4-morpholinyl) nitrobenzène dans 15 ml d'éthanol dans un flacon de Parr. On ajoute successivement et sous atmosphère d'azote 0,217 g (1,27 mM) de sulfate de sodium, 0,56 ml(1,27 mM) de pyruvate d'éthyle et enfin 30 mg de charbon palladié à 10%. Le mélange obtenu est hydrogéné sous agitation et sous une pression de 3400 hPa à température ambiante pendant 5 h. Le mélange réactionnel est ensuite filtré et le filtrat est concentré sous pression réduite. Le résidu d'évaporation est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange hexane (acétate d'éthyle (80/20; v/v). Le produit attendu est obtenu sous forme d'une huile jaune (rendement : 57 %).

# Méthode S (Exemple 303)

On prépare une solution de 1 g (5,6 mM) de thiocarbonyldiimidazole dans 20 ml de dichlorométhane et on ajoute goutte à goutte une solution de 1 g (5,6 mM) de 4-(4-morpholinyl)aniline dans 10 ml de dichlorométhane. Le mélange réactionnel est ensuite agité pendant 1 heure à température ambiante. On ajoute ensuite 1,09 g (5,6 mM) de N-(4-méthoxyphényl)alanine dans 10 ml de dichlorométhane et ensuite 0,78 ml (5,6 mM) de triéthylamine. Le mélange réactionnel est agité pendant 4 h puis concentré sous pression réduite. Le résidu d'évaporation est purifié par chromatographie sur gel de silice en éluant à l'aide d'un mélange dichlorométhane / acétate d'éthyle (90/10 ; v/v). Le produit attendu est obtenu sous forme de cristaux blancs (rendement : 54 %).  $F = 202^{\circ}C$ .

EX	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>
1		——ОСН3	СН3	Н
2			СН₃	Н
3*			СН3	Н
4		ОН	CH <sub>3</sub>	Н
5		OCH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
6		O-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
7			CH₃	Н
8			СН₃	Н

9		СН3	Н
10	F	CH <sub>3</sub>	Н
11	F	СН3	Н
12	F	СН₃	Н
13	CH <sub>3</sub>	СН3	Н
14	CH <sub>3</sub>	СН3	Н
15	NO <sub>2</sub>	СН3	Н
16	NH <sub>2</sub>	СН3	Н
17	S-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
18	O—CH <sub>3</sub>	СН3	Н

19	o N—	O—CF <sub>3</sub>	СН3	Н
20		CF <sub>3</sub>	СН3	Н
21	0 N	OCH <sub>3</sub>	СН3	Н
22		OCH3	СН3	Н
23			СН₃	Н
24		O <sub>2</sub> N OCH <sub>3</sub>	СН3	Н
25	o	H <sub>3</sub> C OCH <sub>3</sub>	СН₃	Н
26		F <sub>F</sub>	CH <sub>3</sub>	Н
27		N N	CH <sub>3</sub>	Н

28			СН3	Н
29		-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СН3	Н
30		-CH <sub>2</sub> -CH=CH <sub>2</sub>	СН3	Н
31			СН3	Н
32	ON-CH <sub>3</sub>		СН3	н
33	ON-H <sub>3</sub> C	——ОСН3	СН3	Н
34	ON C1		СН3	Н
35	H <sub>3</sub> C <sub>1</sub> V <sub>1</sub> V <sub>1</sub> V <sub>2</sub>		СН₃	Н
36	H <sub>3</sub> C N		СН3	Н

37	H <sub>3</sub> C N	——OCH <sub>3</sub>	СН₃	н
38	H <sub>3</sub> C N	F	СН₃	Н
39			СН₃	СН3
40		——OCH <sub>3</sub>	СН3	СН3
41	o N—	————F	СН3	СН3
42			СН3	СН3
43			СН3	СН₃
44	HO—CH <sub>2</sub> — N—	OCH3	СН3	Н
45	o		СН3	ОН

46	0=s_N-		СН3	Н
47	o	OCH <sub>3</sub>	СН3	СН3
48		OCH3	СН3	ОН
49			Н	Н
50			СН3	Н

<sup>\* :</sup> chlorhydrate de l'exemple 2

#### TABLEAU II

Préparation No.	Structure	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
XVII	O_N-(O	107	Solide jaune	66	I
XVIII		98	Poudre beige	67	I
XIX	AcN N—N	123	Solide beige	53	I
xx	ON NO <sub>2</sub>	98	Poudre jaune	89	ХI
XXI	ONN NH2	RMN	Huile violette	97	ХII
XXII		RMN	Huile marron clair	64	I
XXIII	N-HO-	RMN	Huile jaune	88	I
XXIV	N-\H_O	RMN	Huile jaune	91	I

Préparation No	Structure	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
XXV	S N N N	81	Poudre marron	100	IV
XXVI	S N N	> 260	Poudre jaune	30	IV
XXVII		RMN	Huile jaune	79	I
XXVIII	HO—N—N—H—N—O—	RMN	Huile marron	59	I
XXIX	HO NO Et		Huile marron	52	I
xxx	HO NO Et	60-70	gomme	84	I
XXXI	HO N O Et	RMN	Huile noire	7	I
xxxII	HO N O Et	RMN	Huile noire	91	I

Préparation No.	Structure	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
xxxv	OH N O Et	61	Cristaux Blancs	62	I
xxxvi	OH N O Et	92-94	Cristaux blancs	57	I
XXXVII	OH N O Et	90-92	Cristaux blancs	57	I
XXXVIII	OH NO Et	58-60	Cristaux beiges	46	I
XXXIX	O Et	81	Solide marron clair	76	I
XL	O Et	60	Solide jaune	72	I

Préparation No.	Structure	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
XLI	O Et	RMN	Huile jaune	63	I
XLIII	$ \begin{array}{c c}  & C_2H_5 \\  & N \\  & N \\  & N \\  & O \\  & Et \end{array} $	67	Solide violet	92	I
XLIV	SNH <sub>2</sub>	RMN	Huile violette	90	XII
XLV	$ \begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	RMN	Huile violette	72	I
XLVI	tBu N N NH <sub>2</sub>	RMN	Mousse violette	100	XII
XLVII	tBu $C_2H_5$ $C_2C_2H_5$	RMN	Huile violette	92	I
XLVIII	NH <sub>2</sub>	146	Poudre rose violacé	60	XII

Préparation No.	Structure	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
IL	$\begin{array}{c c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & &$	RMN	Huile violette	72	I
L	O NH <sub>2</sub>	159	Solide brun	65	XII
LI	O Et	93	Solide beige	49	I
LII		RMN	Solide collant	42	I
LIII	° CN CO Et	RMN	Solide collant	42	I
LIV	S=C N CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	RMN	Huile brune	8	IV
LV	$\begin{array}{c c} H_3C & O \\ N-S - N \\ H_3C & O \end{array}$	160	Poudre rosée	71	XII
LVI	$\begin{array}{c c} H_3C & O \\ N-S-N & N-N \\ H_3C & O \end{array}$ $\begin{array}{c c} H_3C & O \\ C_2H_5 & CO_2C_2H_5 \end{array}$	RMN	Huile claire	63	I

Préparation No.	Structure	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
LVII	$H_3CO_2C$ $N$ $N$ $N$ $N$ $N$	74	Poudre violette	87	XII
LVIII	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	RMN	Huile	52	I
LIX	CI H  CI H  H <sub>3</sub> C  OH	124	Solide marron	100	VII
LX	N O CH <sub>3</sub>	RMN	Solide beige	71	Prep I
LXI	ON CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> O CH <sub>3</sub>	RMN	Huile jaune	60	Prep I
LXII	O H <sub>3</sub> C O CH <sub>3</sub>	RMN	Pâte orange	17	Prep I
LXIII	CH <sub>3</sub> N N O CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	RMN	Huile jaune	57	P

Préparation No.	Structure	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
LXIV	$O \longrightarrow CH_3$ $O \longrightarrow CH_3$ $CH_3$	97	Poudre marron	7	Prep I
LXV	F H CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	RMN	Huile orange	66	Prep I
LXVI		RMN	Gomme rose	40	Prep I
LXVII		RMN	Huile orange	83	Prep I
LXVIII	N-N-O-	RMN	Huile noire	66	Prep I
LXIX		RMN	Huile brune	61	P
LXX		RMN	Solide jaune	75	P
LXXI	N N N O	170	Solide jaune	99	Prep XI

Préparation No.	Structure	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode (*)
LXXII		135	Solide jaune	92	Prep XI
LXXIII	s=N	RMN	Cristaux blancs	30	Prep IV
LXXIV	S = N $N$ $N$ $N$	260	Poudre beige	90	Prep IV
LXXV	S = N $N$ $N$	196	Poudre jaune	76	Prep IV
LXXVI	S = N $N$ $N$	224	Cristaux marron	78	Prep IV
LXXVII	S = N $N$ $N$	RMN	Cristaux jaunes	47	Prep IV
LXXVIII	S==N $O$		Non isolé		Prep IV

5

WO 02/081453 PCT/FR02/01167

#### TABLEAU III

$$\begin{array}{c|c}
R_1 & S \\
R_3 & N - R_2 \\
R_3 & R_4
\end{array}$$

5

<u>Ex</u>	$R_1$	$R_2$	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
51	0_N-{_}	∠ <sub>s</sub> ∑	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	164	Solide blanc	27	F
52	0\\\-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	$\mathcal{L}_{s}$	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	136	Poudre rosée	23	Е
53	0_N-(		CH <sub>3</sub>	Н	218 - 220	Poudre grisâtre	75	F
54	√N-		CH₂CH₃	Н	188 - 190	Poudre blanche	67	F
55	0_N-(		(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	ОН	264	Poudre grisâtre	46	F
56	√s)	0_N-{_>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	222	Poudre grisâtre	13	F
57	AcN N—	F	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	128	Solide jaunâtre	63	F
58		F	CH <sub>3</sub>	Н	171	Solide blanc	13	E
59		F	CH₂CH₃	Н	138	Poudre blanche	52	Е

<u>Ex</u>	$\mathbf{R_1}$	R <sub>2</sub>	$R_3$	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
60		——————————————————————————————————————	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	120	Solide jaune pâle	20	F
61		-\(\)_F	СН3	СН3	158	Solide blanc	60	F
62		F	СН3	Н	148	Solide blanc	80	F
63		F F	CH₂CH₃	Н	131	Poudre blanche	43	Е
64		F	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	148	Solide blanc	51	F
65			CH₂CH₃	Н	109	Poudre jaune	86	F
66			(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	135 - 150	Solide jaune pâle	56	F
67		F	СН₃	Н	122	Solide blanc	64	F
68	CAG	F	CH₂CH₃	Н	85 - 90	Mousse jaune	65	F
69	CNO	F	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	150	Solide jaune pâle	49	F
70	CNO	————CH <sub>3</sub>	СН3	Н	144	Solide blanc	89	F

<u>Ex</u>	$R_1$	$R_2$	$R_3$	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
71		-CH3	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	126	Poudre blanche	66	F
72		——————————————————————————————————————	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	н	135	Solide jaune pâle	25	E
73		————осн <sub>3</sub>	CH₂CH₃	Н	147	Poudre blanche	92	F
74		——ОСН3	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	138	Solide beige clair	57	F
75		−√∑ CO₂CH₃	СН3	Н	131	Solide blanc	89	F
76		CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH₂CH₃	Н	138	Poudre blanche	78	F
77		CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	107	Solide rosé	30	F
78		CO₂CH₃	СН₃	СН3	118	Mousse rose	91	F
79		CO₂H	СН₃	н	190	Solide beige	59	F
80		CO₂H	CH₂CH₃	Н	198	Solide crème	36	F
81		CO₂H	(CH <sub>2</sub> )₂CH <sub>3</sub>	Н	110 145	Solide vitreux jaune	30	F

<u>Ex</u>	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
82		CH <sub>3</sub>	СН3	Н	200 - 202	Poudre blanche	86	F
83		CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	169 - 171	Poudre blanche	86	F
84		CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	Н	138 - 140	Poudre blanche	59	F
85		2	CH <sub>3</sub>	Н	158 175	Poudre jaune pâle	67	F
86			CH₂CH₃	Н	230 - 232	Poudre beige clair	71	F
87			(CH <sub>2</sub> )₂CH <sub>3</sub>	Н	228 - 230	Poudre jaune pâle	58	F
88			СН₃	СН3	250	Solide blanc	38	F
89	HO		СН3	н	173	Poudre blanche	75	М
90	HO		C₂H₅	Н	194	Poudre blanche	47	М
91	HO		C₃H <sub>7</sub>	н	80- 90	Mousse blanche	66	М
92	HO	F	СН3	Н	70	Poudre blanche	65	М

<u>Ex</u>	$R_1$	$ m R_2$	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
93	HO	₩.	C₂H₅	н	97	Cristaux beiges	30	М
94	HO	F	C₃H <sub>7</sub>	Н	103	Cristaux beiges	54	М
95	HO	F.	CH <sub>3</sub>	Н	90- 100	Mousse blanche	70	М
96	A A	F	C₂H₅	Н	98	Poudre blanche	52	М
97	D S S S S S S S S S S S S S S S S S S S	F	C₃H <sub>7</sub>	Н	161	Poudre blanche	38	М
98	HO	F	СН3	Н	60	Poudre blanche	17	М
99	D Z	F	C₂H₅	н	60- 70	Poudre beige	51	М
100	HO Z	F	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н	99	Poudre blanche	47	М
101	HO	F	СН3	н	60	Poudre blanche	67	М
102	HO	F F	C₂H₅	Н	80- 90	Poudre blanche	38	М
103	HO		C₃H <sub>7</sub>	Н	100	Poudre beige	61	М

<u>Ex</u>	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
104	HO	ОМе	CH <sub>3</sub>	Н	90	Poudre blanche	57	М
105	HO	ОМе	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	80- 90	Poudre beige	29	М
106	HO N	ОМе	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	149	Poudre blanche	54	М
107	HO N	CH₃	СН3	н	60	Poudre blanche	69	М
108	HO N	CH <sub>3</sub>	C₂H₅	н	80- 93	Poudre blanche	41	М
109	HO N	CH₃	C₃H <sub>7</sub>	Н	163	Poudre beige	64	М
110	HO	соон	СН₃	Н	152	Poudre marron	16	. М
111	HO Z	Соосн3	СН₃	Н	105	Mousse blanche	77	М
112	HO	Соосн3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	104	Poudre beige	11	М
113	HO	COOCH3	C₃H₁	Н	80	Cristaux beiges	37	М

Γ		-						
<u>Ex</u>	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
114	HO	Frz	СН₃	Н	130- 140	Poudre blanche	44	М
115	DE CONTRACTOR OF	Ţ,z	C₂H₅	Н	120- 130	Poudre blanche	16	М
116	HO N	ZZT	C₃H₁	Н	154	Poudre blanche	11	М
117	HO	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Н	130	Poudre blanche	21	М
118	HO N		CH <sub>3</sub>	Н	192- 194	Cristaux blancs	70	F
119	HO N		C₂H₅	Н	146- 148	Cristaux blancs	66	F
120	HO N		C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	120- 122	Cristaux blancs	55	F
121	HO N	F	CH <sub>3</sub>	Н	168- 170	Cristaux blancs	46	F
122	HO N	F	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	146- 148	Cristaux blancs	53	F
123	HO N	F	C₃H₁	Н	116- 118	Cristaux blancs	51	F
124	HO N	F	CH <sub>3</sub>	Н	168- 170	Cristaux blancs	46	F

<u>Ex</u>	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
125	HO	F	C₂H₅	Н	146- 148	Cristaux blancs	52	F
126	HO	E E	C₃H <sub>7</sub>	Н	110- 112	Cristaux jaune pale	57	F
127	HO	F	CH <sub>3</sub>	Н	162- 164	Cristaux blancs	44	F
128	HO	F	C₂H₅	H	110- 112	Cristaux beiges	46	F
129	HO	F	C₃H <sub>7</sub>	Н	112- 114	Cristaux blancs	23	F
130	HO	F	CH <sub>3</sub>	н	166- 168	Cristaux blancs	37	F
131	HO N	E L	C₂H₅	Н	140- 142	Cristaux blancs	63	F
132	HO		C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	130- 132	Cristaux Jaune pâle	40	F
133	HO	ОМе	СН₃	Н	182- 184	Cristaux blancs	81	F
134	HO	ОМе	C₂H₅	Н	130- 132	Cristaux blancs	66	F
135	HO N	OMe	C₃H₁	Н	90- 92	Cristaux blancs	44	F

PCT/FR02/01167

<u>Ex</u>	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F℃	Aspect	Rdt %	Méthode
136	HO N	CH₃	СН3	Н	160- 162	Cristaux blancs	78	F
137	HO	CH3	C₂H₅	Н	164- 166	Cristaux blancs	57	F
138	HO N	CH <sub>3</sub>	C₃H <sub>7</sub>	Н	134- 136	Cristaux blancs	49	F
139	HO	Соон	СН₃	н	134- 136	Cristaux beiges	20	F
140	но	Соон	C₂H₅	Н	118- 120	Cristaux beiges	16	F
141	но	Соон	C₃H <sub>7</sub>	Н	140- 142	Cristaux beiges	5	F
142	HO N	Соосн₃	СН3	Н	104- 106	Cristaux blancs	50	F
143	HO	COOCH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	138- 140	Cristaux blancs	50	F
144	HO	COOCH3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	70 - 72	Cristaux beiges	44	F
145	HO	Ţ,z,z	CH <sub>3</sub>	Н	168- 170	Cristaux blancs	41	F
146	HO N	T Z Z	C₂H₅	Н	134- 136	Cristaux blancs	55	F
147	HO N	F <sub>z</sub> z	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	134- 136	Cristaux jaunes	34	F

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	Y	1	$\overline{}$				
<u>Ex</u>	Ri	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
148	HO	CH <sub>3</sub>	СН3	н	232- 234	Cristaux roses	16	F
149	HO^Z	CH <sub>2</sub> N	C₂H₅	Н	102- 104	Cristaux beiges	11	E
150			C₂H₅	Н	199	Solide beige	50	F
151			C₃H <sub>7</sub>	н	52	Solide amorphe	41	F
152		F	C₂H₅	н	170- 190	Solide beige	49	F
153		F	C₃H <sub>7</sub>	Н	48	Solide amorphe	44	F
154		F F	C₂H₅	Н	174	Solide beige	41	F
155		F	C₃H₁	Н	47	Solide amorphe	48	F
156			C₂H₅	Н	188	Solide beige	48	F
157		F F	C₃H <sub>7</sub>	Н	55	Solide amorphe	72	F
158		OMe	C₃H₁	Н	45	Solide amorphe	25	F

<u>Ex</u>	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
159		CH <sub>3</sub>	C₂H₅	Н	126- 142	Solide beige	39	F
160		CH <sub>3</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	53	Solide amorphe	54	F
161		Соон	C₃H <sub>7</sub>	Н	59	Solide amorphe	32	F
162		COOCH3	C₂H₅	н	110- 128	Solide blanc	37	F
163		COOCH3	C₃H <sub>7</sub>	Н	60	Solide amorphe	58	F
164	HO N N (Chlorhydrate)	F	CH₂CH₃	Н	136- 145	Solide marron	9	F
165			C₂H₅	Н	155	Solide blanc	81	F
166			C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	157	Solide blanc	90	F
167		F	СН₃	Н	176	Solide beige	76	F
168		↓ Ç	C₂H₅	Н	146	Solide beige	66	F
169		Ĵ,	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	н	140	Solide beige	61	F

<u>Ex</u>	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
170			СН₃	н	125	Solide beige	58	F
171		F	C₂H₅	Н	167	Solide marron clair	75	F
172		F	C₃H <sub>7</sub>	Н	157	Solide jaune pâle	25	F
173		E E	CH <sub>3</sub>	Н	176	Solide beige	72	F
174		п—п	C₂H₅	н	141	Solide jaune	42	F
175		Th.	C₃H <sub>7</sub>	Н	167	Solide jaune pâle	71	F
176		OMe	CH₃	н	192	Solide jaune pâle	90	F
177		ОМе	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	114	Solide jaune pâle	65	F
178		OMe	C₃H₁	н	107	Solide blanc	50	F
179		CH₃	СН₃	Н	164	Solide jaune pâle	76	F

<u>Ex</u>	R <sub>1</sub>	R <sub>2</sub>	$R_3$	R <sub>4</sub>	F ℃	Aspect	Rdt %	Méthode
180		CH₃	C₂H₅	Н	188	Solide jaune pâle	88	F
181		CH₃	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Н	170	Solide blanc	82	F
182		COOCH3	CH <sub>3</sub>	Н	98	Solide orange	98	F
183		COOCH3	C₂H₅	н	146	Solide marron clair	81	F
184		COOCH3	C₃H₁	Н	144	Solide beige	12	F
185		, , , , , , , , , , , , , , , , , , ,	C₃H <sub>7</sub>	н	250	Solide blanc	22	F
186		F	CH <sub>3</sub>	н	170	Solide marron clair	61	F
187		F	C₂H₅	н	147	Solide beige marron	51	F
188		F	C₃H <sub>7</sub>	Н	167	Solide blanc	87	F
189		↓ F	C₂H₅	н	171	Poudre blanche	43	F

<u>Ex</u>	$R_1$	$R_2$	$R_3$	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
190		F	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	147	Poudre blanche	54	F
191	\$\\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\	F	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	110 - 124	Solide vitreux brun	60	F
192		F	C₂H₅	Н	188	Poudre rosée	85	F
193		S	C₂H₅	Н	98 - 110	Poudre verdâtre	10	F
194		F	C₂H₅	Н	125	Solide beige	49	F
195		F F	C₃H <sub>7</sub>	Н	48	Solide amorphe	52	F
196		CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	C₂H₅	Н	120	Solide vitreux jaunâtre	57	F
197	H <sub>3</sub> C 0 N N N N N N N N N N N N N N N N N N	√, F	C₂H₅	Н	188	Poudre blanche	67	F
198	H <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> C-\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	↓ C	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	Н	128	Poudre jaune	51	F
199	) s		C₂H₅	Н	190 - 192	Poudre verdâtre	7	F
200		F	C₂H₅	н	220- 221	Cristaux beiges	80	F
201		н₃с	C₂H₅	Н	202- 203	Poudre beige	66	F

Ex	$R_1$	R <sub>2</sub>	R <sub>3</sub>	R <sub>4</sub>	F °C	Aspect	Rdt %	Méthode
202		MeO	CH₂CH₃	н	105	Poudre blanche	56	F
203		F	CH₂CH₂CH₃	Н	166	Solide blanc	81	F
204		H <sub>3</sub> C	CH₂CH₂CH₃	Н	174	Solide blanc	68	F
205		MeO	CH₂CH₂CH₃	Н	105	Poudre jaune pâle	92	F
206		F	СН₃	CH <sub>3</sub>	228	Cristaux beiges	62	F
207		F	CH₂CH₃	Н	141- 142	Poudre beige rosée	57	F
208		F	CH₂CH₂CH₃	н	148	Poudre beige rosée	79	F

5

Exemple	R1	R2	R3	R4	F	Rdt %	Méthode
209			СНЗ	Н	140	10	A
210			СНЗ	Н	213	63	E
211		+	CI	-12	192	13	E
212		+	СНЗ	НО	148	30	Ex 45
213		*	СН3	Н	234	100	SEL HBr
214		4	СН3	Н	130	92	SEL Ms
215		*	СН3	Н	160	50	SEL Sulf

		LEAU III (suite)					r
216			СНЗ	н	177	94	SEL HCl
217		4	СН3	Н	196	72	F
218			СН3	Н	192	81	SEL HCl
219		NH	СН3	Н	252	56	E
220	CHIRAL	400	СН3	Н	130	34	E
221		+ -	СНЗ	Н	270	12	A
222	S N	+	СН3	Н	210	43	E

	IAD	LEAU III (suite)					
223			СН3	н	213	38	E
224		The state of the s	СН3	Н	224	80	Е
225		+	СН3	Н	202	78	E
226	N N N	ð.	СН3	н		22	Е
227			СНЗ	н	112	30	E
228		+ H of so	СН3	Н	220	60	Ex 16+ RSO2Cl
229			СНЗ	Н	110	55	E

		LEAU III (suite)					
230			СНЗ	Н	136	25	E
231		THE SECOND SECON	СН3	Н	260	60	Ex 16 + RSO2Cl
232	0 N−√ →	<b>→</b>	СНЗ	Н	150	39	E
233	0_N	$\rightarrow$	СНЗ	Н	178	63	E
234			СНЗ	Н	112	40	E
235		+	СНЗ	Н	167	23	Е
236		F F	СН3	Н	164	38	Е

	IAL	SLEAU III (suite)	Т		1 7		
237		F F F	СН3	н	206	80	E
238		401	СН3	Н	140	42	E
239	HO	7	СН3	н	90	25	A
240		* J	СН3	Н	147	62	E
241		FFF	СН3	н	177	86	E
242		+	СНЗ	н	240	35	A
243			СНЗ	Н	203	20	A

		LEAU III (suite)					
244		O NH	СНЗ	Н	93	92	Е
245		NH <sub>2</sub>	СН3	Н	223	75	SEL 2TFa
246		4	СН3	Н	RM N	68	E
247	ON O		СНЗ	Н	RM N	67	A
248			СН3	Н	260	30	A
249		F	СНЗ	н	148	23	A

		E				-	
250		F	СНЗ	н	154	40	A
251			СН3	н	158	30	A
252		FF	СНЗ	Н	136	15	S
253			СНЗ	Н	148	40	A
254	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	*	СНЗ	Н	156	16	Е
255			СНЗ	Н	170	47	Е
256		* ( )	СНЗ	Н		53	A

	1112	CLEAU III (suite)			—т		
257		OH J	СНЗ	Н		51	S
258		***************************************	СНЗ	Н		30	S
259		4	СН3	Н	134	90	М
260		*	СНЗ	Н	120	68	М
261			СН3	н	163	77	A
262			СН3	СНЗ	161	49	М
263			СНЗ	н		74	М
264		7	СНЗ	Н		72	М

		LEAU III (suite)					
265		a a	СН3	Н	110	73	М
266		7	СН3	Н	91	68	М
267		OH OH	СН3	н		70	S
268	oN—→	→ (CH	СН3	Н	104	52	SEL 2TFa
269	o		СН3	Н		24	A
270	CHIRAL		СНЗ	СНЗ	216	57	E
271	CHIRAL	4 F	СНЗ	СН3	200	77	E

	IAD	LEAU III (suite)					
272		A a	СНЗ	Н	190	77	М
273			СНЗ	Н	208	94	М
274		2	СН3	н	244	84	М
275	o		СН3	Н	200	80	A
276		→ HO	СНЗ	н		50	S
277	o	X∕∕√°aн	СНЗ	Н	123	25	S
278	oN—	<b>\</b>	СН3	Н	161	58	М

		EE/10 III (Baile)			_		
279	oN—	<b>→</b>	СНЗ	Н	140	80	М
280			СНЗ	Н	193	78	М
281			СНЗ	н	172	92	М
282		4	C2H5	Н	96	50	Е
283		+	C2H5	Н	194	57	Е
284		X N	СН3	н	70	61	Е
285		400	СНЗ	Н		92	Е

	1212	SLEAU III (suite)					
286			СН3	Н	84	83	М
287		A N	СН3	Н	254	88	М
288			СН3	н	148	83	М
289			СН3	н	154	80	Е
290			СН3	Н	183	46	E
291			СН3	Н	90	69	E
292	O E S N	*	СН3	Н	140	18	E

		LEAU III (Suite)					
293	HON	+ 0	СНЗ	Н	92	57	М
294		at a	СН3	Н		12	S
295	X X	A COH	СН3	н		15	S
296		F	СН3	Н	211	73	A
297	o		СН3	Н	140	44	A
298		OH OH	СНЗ	Н	260	86	Е
299		→ COH	СН3	Н	242	80	Е

		ELITO III (Suite)					
300	oN—		СН3	н	105	71	M
301	° N— ( ) →	the second	СНЗ	Н		90	A
302		THO STORY	СН3	Н		68	E
303		N O	СНЗ	Н	203	54	S
304		→ NH <sub>2</sub>	СН3	Н	180	73	SEL 2TFa
305	HON		СНЗ	Н	190	75	М
306		7	СН3	Н	144	22	A

F		oleau III (suite)		———			
307		A N	СНЗ	Н	120	94	SEL 2HCl
308			СНЗ	н	90	64	М
309		a a	СНЗ	н	180	29	A
310	The state of the s		СН3	Н	173	12	E
311		4	СНЗ	Н	183	71	М
312		*	СНЗ	Н		58	М
313		₹ F	СНЗ	СНЗ	190	21	М

	DEEAU III (suite)	т		, r		
314	100 NO	СН3	Н		32	A
315	*	СН3	Н		76	A
316	+	СН3	Н	208	72	E
317		СН3	Н	214	58	Е
318		СН3	н	170	68	М
319		СНЗ	н	95	62	М
320	NH <sub>2</sub>	СНЗ	Н	195	75	М

	IAD	LEAU III (suite)					
321		F F	СНЗ	Н	174	22	S
322		F	СНЗ	Н	145	50	A
323		<del>-}-</del> н	СНЗ	н	220	56	Е
324		o s	СН3	Н	88	23	М
325			СНЗ	Н		6	Е
326	0 N-√-	F	СНЗ	СН3	188	63	М
327	0_N-{	→ N	СНЗ	СНЗ	183	66	М

	IAD	LEAU III (suite)			$\overline{}$		
328		Z H	СН3	СН3	290	32	М
329	° Cz Cx		но	СН3	240	10	Ex 45
330			СН3	СН3	204	73	М
331		Lo	СН3	СН3	260	80	М
332	oN—	y Company	С	H2	224	9	Ex 1 +dmso reflux + air 8h
333		<b>→</b>	СНЗ	н	180	44	М
334		<b>→</b>	СНЗ	Н	168	83	М

	1210	LLAC III (suite)					
335	oN—→	→ <b></b>	СНЗ	СН3	178	40	М
336	\_\_\ <del>_</del>	<b>→</b>	СНЗ	Н	191	74	М
337	oN—(	F	СН3	СН3	170	51	М
338	X X	L. L	СН3	н	140	82	М
339			СН3	н	206	61	М
340		4	СН3	Н	221	80	М

		LLAU III (suite)					
341		A THE N	СНЗ	СН3	170	14	A
342		NH	СН3	СН3	260	13	S
343			СН3	н	158	59	М
344	oN—	→ <b></b>	C2H5	н	161	12	М
345		+ N	СН3	СН3	228	50	A
346		NH N H	СН3	СН3	174	17	A
347		HN N	СНЗ	СНЗ	260	81	A

	IAL	LEAU III (suite)					
348		- N	СНЗ	н	85	79	М
349			СНЗ	Н	150	45	M
350		+ 0	СН3	Н	217	76	М
351		+	СН3	Н	196	75	М
352		*	С3Н7	Н	90	79	М
353			СЗН7	Н	90	93	М
354		→ <b>N</b>	СН3	н	241	66	М

		LLAU III (suite)					
355		<b>→</b>	СНЗ	Н	192	54	М
356	0 N—√→	→ F	С3Н7	Н	60	52	М
357	oN—→	$\rightarrow$	С3Н7	Н	179	46	М
358	oN—	<b>→</b>	НО	СН3	100	44	Ex 45
359			СН3	СН3	144	12	S
360	<b>←</b>	→ N_O	C2H5	н	189	64	A
361		NH	СНЗ	СНЗ	172	14	М

	IAL	CLEAU III (suite)			_		
362		N	СН3	СН3	158	12	М
363			СН3	СН3	260	100	A
364	s $N$		СН3	н	150	78	F
365	Ø		СН3	Н	186	50	М
366	s	F	СНЗ	н	88	98	F
367	s N	F	СН3	Н	176	70	F
368	s $N$		СНЗ	Н	98	87	F

		EBITO III (Suite)			1		
369	s	A OH	СН3	н	250	93	F
370	HO—N—	<b>→</b>	СНЗ	Н	60	69	М
371	HON	F	СН3	Н	60	67	М
372	HO	F	СН3	Н	60	17	М
373	HOUNT		СНЗ	н	70	65	М
374		о 	СНЗ	н	258	83	A
375		+	СН3	Н	176	74	A

		LEAU III (suite)				-	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
376		F	СНЗ	Н	150	98	Α
377		F	СНЗ	Н	156	37	A
378		+	СН3	н	144	38	A
379		*	СНЗ	н		88	A
380	F	→ <b></b> _No	C2H5	Н	182	71	F

PCT/FR02/01167

Les composés non cristallisés figurant dans les tableaux précédents ont été caractérisés par leur spectre RMN proton dont les valeurs (glissement chimique, forme et intensité du signal) sont reportées ci-après :

#### 5 PREPARATION XXI

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 300 MHz): 1,86 (m, 2H); 3,39 (m, 4H); 3,55 (m, 2H); 3,66 (m, 2H) ; 4,30 (s, 2H); 6,50 (m, 4H).

#### PREPARATION XXII 10

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 250 MHz): 1,15 (t, 3H); 1,32 (d, 3H); 1,86 (m, 2H); 3,41 (m, 4H); 3,55 (m, 2H); 3,67 (m, 2H); 3,91 (m, 1H); 4,06 (q, 2H); 5,16 (d, 1H); 6,47 (m, 2H); 6,56 (m, 2H).

15

#### PREPARATION XXIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,00 (t, 3H); 1,24 (t, 3H); 1,81 (m, 2H); 2,00 (m, 2H); 3,51 (m, 4H); 3,70 (m, 3H); 3,79 (m, 2H); 3,89 (m, 1H); 4,18 (q, 2H); 6,61 (m, 4H).

20

25

#### PREPARATION XXIV

```
RMN ^{1}H (DMSO d<sub>6</sub>, 300 MHz): 0,89 (t, 3H); 1,14 (t, 3H); 1,40 (m, 2H); 1,66 (m, 2H):
1,87 (m, 2H); 3,40 (m, 4H); 3,55 (m, 2H); 3,66 (m, 2H); 3,82 (m, 1H); 4,06 (q, 2H);
5,13 (d, 1H); 6,48 (m, 2H); 6,55 (m, 2H).
```

#### PREPARATION XXVII

```
RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,22 (t, 3H); 1,45 (s, 6H); 2,00 (m, 2H); 3,53 (m, 4H);
      3,68 (m, 3H); 3,80 (m, 2H); 4,15 (q, 2H); 6,58 (m, 2H); 6,70 (m, 2H).
30
```

### PREPARATION XXVIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,00 (t, 3H); 1,24 (t, 3H); 1,80 (m, 2H); 2,61 (t, 2H); 2,68 (m, 4H); 3,07 (m, 4H); 3,66 (t, 2H); 3,92 (m, 2H); 4,17 (q, 2H); 6,60 (m, 2H); 6,82 (m, 35 2H).

#### PREPARATION XXXI

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 300 MHz): 0,94 (t, 3H); 1,14 (t, 3H); 1,48 (m, 2H); 1,73 (m, 4H); 2,59 (m, 2H); 3,24 (m, 1H); 3,50 (m, 1H); 3,80 (m, 1H); 4,40 (q, 2H); 4,60 (s, 1H); 5,37 (d, 1H); 6,49 (d, 2H); 6,71 (d, 2H).

#### PREPARATION XXXII

5

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 300 MHz): 0,89 (t, 3H); 1,16 (t, 3H); 1,43 (m, 4H); 1,69 (m, 4H); 2,54 (m, 2H); 3,24 (m, 2H); 3,52 (m, 1H); 3,84 (m, 1H); 4,37 (q, 2H); 4,60 (s, 1H); 5,37 (d, 1H); 6,46 (d, 2H); 6,71 (d, 2H).

### PREPARATION XLI

15 RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 250 MHz) 0,89 (t, 3H); 1,17 (t,3H); 1,39 (m, 2H); 1,59 (m, 6H); 3,00 (t, 4H); 3,82 (m, 5H); 4,06 (q, 2H); 7,40 (d, 1H); 6,47 (d, 2H); 6,74 (d, 2H).

#### PREPARATION XLIV

20 RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 2,67 (m, 4H); 3,27 (s, 2H); 3,77 (m, 4H); 6,54 (d, 1H); 6,98 (dd, 1H); 7,78 (d, 1H).

#### PREPARATION XLV

25 RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,01 (t, 3H); 1,25 (t, 3H); 1,82 (m, 2H); 2,68 (m, 4H); 3,76 (m, 5H); 3,86 (m, 1H); 4,18 (m, 2H); 6,55 (d, 1H); 6,95 (dd, 1H); 7,73 (d, 1H).

#### PREPARATION XLVI

30 RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,23 (m, 9H); 1,96 (m, 2H); 3,46 (m, 2H); 3,60 (m, 2H); 3,76 (m, 4H); 6,42 (d, 1H); 6,97 (dd, 1H); 7,73 (d, 2H).

#### PREPARATION XLVII

35 RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,01 (t, 3H); 1,22 (s, 9H); 1,27 (t, 3H); 1,80 (m, 2H); 1,96 (m, 2H); 3,45 (m, 2H); 3,60 (m, 3H); 3,80 (m, 4H); 4,17 (m, 2H); 6,44 (d, 1H); 6,95 (dd, 1H); 7,68 (d, 1H).

WO 02/081453 PCT/FR02/01167 88

#### PREPARATION XLVIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,00 (t, 3H); 1,25 (t, 3H); 1,81 à 1,95 (m, 6H); 2,91 (m, 2H); 3,43 (m, 1H); 3,73 (m, 1H); 3,88 (m, 1H); 4,16 (m, 4H); 6,64 (d, 1H); 6,96 (dd, 1H); 7,45 à 7,59 (m, 3H); 7,74 (d, 1H); 7,96 (m, 2H).

#### PREPARATION LIV

5

10

15

20

25

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 3,89 (s, 3H); 6,17 (d, 1H); 7,14 (d, 1H).

PREPARATION LVI

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,0 (t, 3H); 1,24 (t, 3H); 1,82 (m, 2H); 2,85 (s, 6H); 3,07 (m, 4H); 3,39 (m, 4H); 3,94 (m, 2H); 4,17 (q, 2H); 6,60 (d, 2H); 6,82 (d, 2H).

PREPARATION LVIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,0 (t, 3H); 1,24 (t, 3H); 1,73 à 2,01 (m, 6H); 2,40 (m, 1H) ; 2,67 (m, 2H); 3,42 (m, 2H); 3,70 (s, 3H); 3,93 (m, 2H); 4,17 (q, 2H); 6,59 (d, 2H); 6,85 (m, 2H).

PREPARATION LX

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,24 (t, 3H); 1,44 (d, 3H); 1,52 (m, 2H); 1,70 (m, 4H): 2,98 (m, 4H); 4,05 (q, 1H); 4,15 (q, 2H); 6,58 (d, 2H); 6,86 (d, 2H).

#### PREPARATION LXI

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,20 (t, 3H); 1,32 (d, 3H); 2,22 (s, 3H); 2,26 (s, 3H); 3,82 30 (m, 2H); 3,96 (m, 2H); 3,85 (m, 4H); 4,11 (q, 2H); 4,54 (q, 1H); 6,71 (d, 2H).

#### PREPARATION LXII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,27 (t, 3H); 1,45 (d, 3H); 2,56 (t, 4H); 3,42 (t, 4H); 4,08 (q, 1H); 4,20 (q, 2H); 6,62 (d, 2H); 6,89 (d, 2H). 35

### PREPARATION LXIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,23 (d, 6H); 1,24 (t, 3H); 1,44 (d, 3H); 2,32 (d, 2H); 3,25 (d, 2H); 3,82 (m, 2H); 4,08 (q, 1H); 4,16 (q, 2H); 6,61 (d, 2H); 6,85 (d, 2H).

#### PREPARATION LXV

5

10

15

20

25

30

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,01 (t, 3H); 1,28 (t, 3H); 1,81 (m, 2H); 3,98 (m, 1H); 4,21 (q, 2H); 6,37 (m, 3H); 7,08 (q, 1H).

#### PREPARATION LXVI

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,26 (t, 3H); 1,46 (d, 3H); 3,13 (m, 4H); 3,62 (m, 4H); 4,07 (q, 1H); 4,21 (q, 2H); 6,59 (d, 2H); 6,82 (d, 2H).

#### PREPARATION LXVII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,17 (t, 3H); 1,30 (d, 6H); 1,49 (s, 6H); 2,34 (m, 2H); 3,28 (d, 2H); 3,80 (m, 2H); 4,14 (q, 2H); 6,64 (d, 2H); 6,77 (d, 2H).

#### PREPARATION LXVIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,28 (t, 3H); 1,44 (d, 3H); 1,53 (m, 4H); 1,81 (m, 4H); 3,41 (m, 4H); 4,17 (m, 3H); 6,53 (m, 4H).

#### PREPARATION LXIX

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 250 MHz): 1,13 (t, 3H); 1,32 (d, 3H); 1,93 (m, 2H); 3,28 (t, 4H); 3,45 (t, 4H); 3,77 (m, 2H); 3,90 (m, 1H); 4,05 (q, 2H); 5,15 (d, 1H); 6,52 (m, 6H); 7,43 (m, 1H); 8,03 (m, 1H).

### PREPARATION LXX

35 RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,23 (t, 3H); 1,43 (d, 3H); 2,06 (q, 2H); 3,43 (t, 2H); 3,56 (t, 2H); 3,67 (t, 2H); 3,98 (m, 3H); 4,16 (q, 2H); 6,44 (t, 1H); 6,62 (q, 4H); 8,17 (d, 2H).

#### PREPARATION LXXIII

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 6,56 (m, 1H); 7,10 (d, 1H); 7,28 (m, 1H); 7,38 (d, 1H); 7,55 (d, 1H); 8,27 (s, 1H).

## PREPARATION LXXVII

RMN <sup>1</sup>H (DMSO d<sub>6</sub>, 250 MHz): 3,11 (s, 3H); 3,57 (s, 2H); 7,02 (d, 1H); 7,37 (m, 2H).

#### 10 **EXEMPLE 226**

5

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,51 (d, 3H); 3,22 (s, 4H); 3,86 (s, 4H); 4,58 (q, 1H); 5,41 (s, 1H); 6,90 (m, 4H); 7,32 (m, 4H).

#### 15 **EXEMPLE 246**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,39 (d, 3H); 3,21 (q, 4H); 3,37 (s, 3H); 3,53 (m, 2H); 3,68 (m, 2H); 3,84 (m, 6H); 4,12 (m, 2H); 4,37 (q, 1H); 6,95 (d, 2H); 7,21 (d, 2H).

#### 20 **EXEMPLE 247**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,32 (d, 3H); 2,09 (m, 2H); 2,72 (t, 2H); 3,21 (q, 2H); 3,86 (m, 4H); 3,97 (t, 2H); 4,23 (q, 1H); 6,94 (m, 2H); 7,21 (m, 7H).

#### 25 **EXEMPLE 256**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,38 (d, 3H); 3,20 (q, 4H); 3,84 (q, 4H); 4,36 (q, 1H); 5,01 (q, 2H); 5,93 (s, 2H); 6,75 (d, 1H); 6,92 (m, 2H); 7,05 (m, 2H); 7,22 (m, 2H).

#### **EXEMPLE 257**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,41 (d, 3H); 1,94 (m, 2H); 2,73 (s, 1H); 3,22 (m, 2H); 3,62 (s, 2H); 3,85 (m, 4H); 4,09 (t, 2H); 4,40 (q, 1H); 6,95 (m, 2H); 7,24 (m, 2H).

#### 35 **EXEMPLE 258**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 0,93 (m, 3H); 1,37 (m, 2H); 1,51 (d, 3H); 1,65 (m, 2H); 2,66 (m, 2H); 3,22 (m, 4H); 3,85 (m, 4H); 4,58 (q, 1H); 6,96 (m, 2H); 7,28 (m, 6H).

**EXEMPLE 263** 

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,40 (d, 3H); 2,79 (2t, 2H); 3,21 (t, 4H); 3,69 (s, 3H); 3,86 (t, 4H); 4,21 (t, 2H); 4,38 (q, 1H); 6,95 (d, 2H); 7,23 (d, 2H).

**EXEMPLE 264** 

5

10

15

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,39 (d, 3H); 2,02 (m, 2H); 3,21 (m, 4H); 3,32 (s, 3H); 3,48 (t, 2H); 3,86 (m, 4H); 4,01 (t, 2H); 4,35 (q, 1H); 6,95 (d, 2H); 7,24 (d, 2H).

**EXEMPLE 267** 

RMN  $^{1}$ H (DMSO d<sub>6</sub> 300 MHz) : 1,33 (d, 3H) ; 2,58 (t, 2H) ; 2,86 (t, 2H) ; 3,16 (m, 2H) ; 3,44 (s, 1H) ; 3,74 (m, 2H) ; 4,97 (q, 1H) ; 7,03 (d, 2H) ; 7,27 (d, 2H) ; 7,36 (m, 4H)

**EXEMPLE 269** 

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,40 (d, 3H); 1,61 (m, 6H); 3,22 (m, 4H); 3,51 (m, 1H); 3,82 (m, 2H); 3,86 (t, 4H); 4,06 (m, 2H); 4,23 (m, 1H); 4,39 (q, 1H); 4,74 (t, 1H) 6,96 (d, 2H); 7,24 (d, 2H).

**EXEMPLE 276** 

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,54 (d, 3H); 2,92 (t, 2H); 3,22 (m, 4H); 3,88 (m, 6H); 4,58 (q, 1H); 6,97 (m, 2H); 7,31 (m, 6H).

**EXEMPLE 285** 

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,44 (t, 3H); 3,21 (m, 4H); 3,79 (s, 3H); 3,86 (m, 4H); 4,48 (m, 4H); 4,48 (q, 1H); 4,69 (d, 2H); 6,94 (d, 2H); 7,26 (d, 2H).

**EXEMPLE 294** 

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,30 (m, 2H); 1,37 (d, 3H); 1,75 (m, 2H); 1,81 (m, 2H); 3,21 (m, 4H); 3,66 (t, 2H); 3,85 (m, 4H); 3,92 (m, 2H); 4,36 (q, 1H); 6,96 (d, 2H); 7,24 (d, 2H).

### **EXEMPLE 295**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,35 (d, 3H); 1,45 (m, 4H); 1,61 (m, 2H); 1,80 (m, 2H); 3,22 (q, 4H); 3,65 (t, 2H); 3,85 (m, 2H); 3,90 (m, 2H); 4,35 (q, 1H); 6,97 (m, 2H); 7,24 (m, 2H).

#### **EXEMPLE 301**

5

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,27 (m, 3H); 1,41 (m, 3H); 1,69 (d, 3H); 3,21 (m, 4H); 3,86 (m, 4H); 4,23 (m, 2H); 4,38 (t, 1H); 5,50 (m, 1H); 6,95 (d, 2H); 7,25 (m, 2H).

### **EXEMPLE 302**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,41 (m, 12H); 1,90 (t, 2H); 3,20 (m, 4H); 3,86 (m, 4H); 3,99 (t, 2H); 4,38 (q, 1H); 5,1 (m, 1H); 6,94 (d, 2H); 7,23 (d, 2H).

#### **EXEMPLE 312**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 0,97 (t, 3H); 1,39 (m, 5H); 1,70 (m, 2H); 3,21 (m, 4H); 3,88 (m, 6H); 4,35 (q, 1H); 6,95 (d, 2H); 7,24 (d, 2H).

#### **EXEMPLE 314**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 250 MHz): 1,39 (d, 3H); 1,92 (m, 2H); 2,43 (m, 6H); 3,21 (m, 4H); 3,71 (t, 4H); 3,86 (q, 4H); 4,36 (q, 1H); 6,95 (m, 2H); 7,24 (m, 2H).

### **EXEMPLE 315**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 0,98 (d, 6H); 1,38 (d, 3H); 1,61 (m, 2H); 3,21 (m, 4H); 3,88 (m, 6H); 4,34 (q, 1H); 6,94 (d, 2H); 7,24 (m, 2H).

#### **EXEMPLE 325**

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,54 (d, 3H); 3,23 (t, 4H); 3,51 (s, 3H); 3,86 (m, 4H); 4,6 (d, 2H); 6,59 (d, 1H); 6,98 (m, 2H); 7,21 (m, 1H); 7,32 (m, 4H).

#### **EXEMPLE 379**

5

10

15

20

25

30

35

RMN <sup>1</sup>H (CDCl<sub>3</sub>, 300 MHz): 1,53 (d, 3H); 1,69 (m, 6H); 3,23 (m, 4H); 3,92 (s, 3H); 4,59 (q, 1H); 6,97 (d, 2H); 7,24 (d, 1H); 7,25 (m, 2H); 7,59 (m, 2H); 8,08 (m, 2H).

Les composés de formule I selon l'invention ont été soumis à des tests pharmacologiques afin d'évaluer leur potentiel à diminuer le taux de glycémie dans le sang.

### Protocole expérimental

Les études *in vivo* ont été réalisées chez des souris C57BL/KsJ-db/db mâles en provenance du CERJ (Route des Chênes Secs- BP 5 - 53940 Le Genest St Isle – France).

Les animaux sont hébergés dans des cages munies d'un couvercle filtrant et ont libre accès à une nourriture standard irradiée ainsi qu'à de l'eau de boisson filtrée. Tout le matériel utilisé (cages, biberons, pipettes et copeaux) est stérilisé par autoclavage, irradiation ou trempage dans un désinfectant. La température de la pièce est maintenue à  $23 \pm 2$  °C. Le cycle de lumière et d'obscurité est de 12 heures.

Pendant la période d'acclimatation, chaque animal est marqué à l'aide d'une puce électronique, dont l'implantation est effectuée sous anesthésie par inhalation d'un mélange  $CO_2/O_2$ .

Des groupes de 10 souris sont constitués et les traitements débutent alors que les animaux sont âgés de 10 à 11 semaines. Les produits sont mis en suspension dans de la gomme arabique à 3% et administrés aux animaux à l'aide d'une canule de gavage, pendant 10 jours à raison de deux administrations par jour, ainsi que le matin du onzième jour. Les produits sont testés des doses inférieures à 200 mg/kg. Les animaux du groupe contrôle reçoivent le véhicule d'administration uniquement.

Un prélèvement sanguin est effectué avant traitement, puis trois heures après la dernière administration du produit. Les animaux sont anesthésiés par inhalation d'un mélange CO<sub>2</sub>/O<sub>2</sub>, le sang est prélevé au niveau du sinus rétro-orbitaire, recueilli dans un tube sec et maintenu au froid. Le sérum est séparé par centrifugation à 2 800 g (15 minutes, 4°C) dans l'heure suivant le prélèvement. Les échantillons sont conservés à –20°C jusqu'à l'analyse.

Les taux sériques de glucose et de triglycérides sont déterminés sur analyseur Konélab 30, à l'aide de kits Konélab. Les animaux dont la glycémie avant traitement était inférieure à 3 g/l sont systématiquement exclus de l'étude.

Pour chaque groupe, les taux moyens de glucose et de triglycérides avant et après traitement sont calculés et les résultats sont exprimés en pourcentage de variation de ces moyennes dans le temps.

Les résultats exprimés en pourcentage de variation du taux de glycémie et du taux de triglycérides montrent que les composés de formule I selon l'invention ou leurs sels d'addition avec un acide non toxique, permettent d'abaisser le taux de glycémie jusqu'à des valeurs de -73 % et le taux de triglycérides jusqu'à des valeurs de -56 %. On a observé également que le traitement avec les composés selon l'invention s'accompagnait d'une modification favorable des paramètres lipidiques.

5

10

15

20

25

30

Les composés selon l'invention peuvent être utilisés en tant que principe actif d'un médicament destiné au traitement du diabète chez les mammifères et, plus particulièrement, chez l'homme. Ils peuvent être utilisés pour lutter contre les hypertriglycéridémies et les maladies provoquées par un excès de triglycérides dans le sang, telles que par exemple l'athérosclérose.

D'une façon plus générale, ils peuvent être utiles pour la prévention ou le traitement des maladies associées à une hyperglycémie ou une hypertriglycéridémie telles que par exemple le diabète de type II, l'hypertension, les dyslipidémies, les maladies cardiovasculaires, et l'obésité; ils sont également utiles pour le traitement des maladies dues à des complications microvasculaires ou macrovasculaires chez le diabétique, notamment au niveau du système rénal ou du système nerveux central, lesdites complications étant généralement associées au syndrome métabolique X. Les composés selon l'invention sont également utiles pour traiter l'ischémie cérébrale ou l'accident vasculaire cérébral.

Des compositions pharmaceutiques incorporant les composés selon l'invention peuvent être formulées notamment par association de ces composés avec des excipients non toxiques habituels selon des procédés bien connus de l'homme du métier, de préférence de façon à obtenir des médicaments administrables par voie orale, par exemple des gélules ou des comprimés. De façon pratique, en cas d'administration du composé par voie orale, la posologie quotidienne chez l'homme sera de préférence comprise entre 5 et 500 mg. Bien que les formulations sous forme de gélules ou de comprimés soient préférées pour des raisons de confort du patient, les composés selon l'invention peuvent également être prescrits sous d'autres formes galéniques, par exemple si le patient n'accepte pas ou n'est pas en état d'accepter les formulations orales solides ou si le traitement nécessite une biodisponibilité très rapide du principe actif. On pourra ainsi présenter le médicament sous forme de sirop buvable, ou sous forme injectable, de préférence sous-cutanée ou intramusculaire.

#### REVENDICATIONS

1. Composé dérivé de la thiohydantoïne caractérisé en ce qu'il est choisi parmi :

a) les composés de formule

$$R_1$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_2$ 

dans laquelle

5

10

20

 $R_1$  représente un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy, ou

I

R<sub>2</sub> représente

un atome d'hydrogène,

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène,

un groupe halogénoalkyle en C1-C3,

un groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub>, linéaire ou ramifié,

un groupe alcynyle en C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>, linéaire ou ramifié,

un groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>,

un groupe aminoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>,

un groupe cyanoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>,

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, linéaire ou ramifié, substitué par un ou plusieurs substituants R<sub>7</sub>, ou

un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, amino, cyano, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy, éthylènedioxy, difluorométhylènedioxy, aminosulfonyl, diméthylamino, hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, acide

carboxylique, ester d'alkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>, méthanesulfonylamino, benzènesulfonylamino, *t*-butoxycarbonylamino,ou

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m} R_5$$

$$(CH_2)_2 R_6$$

R<sub>3</sub>, R<sub>5</sub> et R<sub>6</sub> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>,

 $R_4$  représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_4$  ou un groupe hydroxy,ou,  $R_3$  et  $R_4$  forment ensemble un groupe méthylène, ou

R<sub>5</sub> et R<sub>6</sub> forment ensemble un groupe éthylène -CH<sub>2</sub>-CH<sub>2</sub>-,

R<sub>7</sub> représente un groupe acide carboxylique libre ou estérifié par un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, un noyau phényle non substitué ou substitué par un ou plusieurs groupes méthoxy, phényle ou méthylènedioxy, un noyau 2-furyle, un noyau 2-, 3- ou 4-pyridinyle ou un groupe 4-morpholinyle,

m = 2 ou 3

5

10

20

15 X représente un atome d'oxygène, un atome de soufre, un groupe sulfoxyde, un groupe sulfonyle, un groupe carbonyle, un groupe

$$C \subset_{R_{\theta}}^{R_{\theta}}$$
 ou un groupe :

R<sub>8</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe hydroxy, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>, un groupe benzoyle ou un groupe CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>,

R9 représente un atome d'hydrogène ou forme, avec R8, un groupe éthylènedioxy,

R<sub>10</sub> représente un groupe méthyle, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe 1-oxoalkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>, un groupe SO<sub>2</sub>N(CH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, un groupe 2-pyridinyle ou un groupe 2-pyrimidinyle,

à la condition que l'un au moins des substituants R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> représente un noyau aromatique substitué au moins par un groupe

$$-N \begin{pmatrix} CH_2 \\ X \\ CH_2 \end{pmatrix}_2 R_6$$

b) les sels d'addition des composés de formule I avec un acide, notamment les sels pharmaceutiquement acceptables.

## 2. Composé selon la revendication 1, caractérisé en ce qu'il est choisi parmi :

a) les composés de formule

$$R_1$$
 $R_3$ 
 $R_4$ 
 $R_2$ 

dans laquelle

 $R_1$  représente un noyau phényle éventuellement substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou

I

$$-N$$
 $R_6$ 

10

15

20

5

R<sub>2</sub> représente

un groupe alkyle en C1-C7 linéaire ou cyclique,

un groupe alcényle en C<sub>3</sub>-C<sub>5</sub> linéaire, ou

un noyau phényle, 2-thiényle ou 3-pyridinyle éventuellement substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, amino, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy ou



R<sub>3</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou un groupe hydroxy,

R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, et R<sub>6</sub> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire,

X représente un atome d'oxygène, un groupe sulfoxyde ou un atome de carbone substitué par un groupe hydroxyalkyl en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>,

à la condition que l'un au moins des substituants  $R_1$  et  $R_2$  représente un noyau aromatique substitué au moins par un groupe

$$-N$$
 $R_{5}$ 
 $R_{6}$ 

5

b) les sels d'addition de composés de formule I avec un acide, notamment les sels pharmaceutiquement acceptables.

3. Composé selon la revendication 1, caractérisé en ce que R<sub>1</sub> représente un groupe phényle substitué au moins en position para par un groupe

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m} R_5$$

$$(CH_2)_2 R_6$$

dans lequel X, m, R<sub>5</sub> et R<sub>6</sub> sont tels que définis dans la revendication 1.

15

4. Composé selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé en ce que X représente un atome d'oxygène.

20

5. Composé selon l'une des revendications 1 à 4, caractérisé en ce que R<sub>3</sub> représente un atome d'hydrogène et R<sub>4</sub> représente un groupe méthyle.

25

- 6. Procédé de préparation d'un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 5 caractérisé en ce qu'il comprend les étapes consistant à :
  - 1) faire réagir un aminoacide de formule :

$$R_1$$
 NH COOH  $R_3$   $R_4$  (II)

dans laquelle

5

10

15

20

 $R_1$  représente un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, alkyle en  $C_1$ - $C_4$  linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en  $C_1$ - $C_4$  linéaire ou ramifié, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy ou

$$-N \begin{pmatrix} CH_2 \\ X \\ CH_2 \end{pmatrix}_2 R_6$$

m représente 2 ou 3,

X représente un atome d'oxygène, un atome de soufre, un groupe sulfoxyde, un groupe sulfonyle, un groupe carbonyle, un groupe

$$R_{\theta}$$
 ou un groupe :

R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub> et R<sub>6</sub> représentent chacun indépendamment un atome d'hydrogène ou un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>,

R<sub>8</sub> représente un atome d'hydrogène, un groupe hydroxy, un groupe hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>, un groupe benzoyle ou un groupe CO<sub>2</sub>CH<sub>3</sub>,

R<sub>9</sub> représente un atome d'hydrogène ou forme, avec R<sub>8</sub> un groupe éthylènedioxy,

 $R_{10}$  représente un groupe méthyle, un groupe hydroxyalkyle en  $C_2$ - $C_4$ , un groupe 1-oxoalkyle en  $C_2$ - $C_4$ , un groupe  $SO_2N(CH_3)_2$ , un groupe 2-pyridinyle ou un groupe 2-pyrimidinyle,

avec un isothiocyanate de formule

$$R_2$$
-N=C=S (III)

25 dans laquelle R<sub>2</sub> représente :

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>7</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, éventuellement interrompu par un ou plusieurs atomes d'oxygène,

un groupe halogénoalkyle en  $C_1$ - $C_3$ , un groupe alcényle en  $C_3$ - $C_5$ , linéaire ou ramifié, un groupe alcynyle en  $C_3$ - $C_4$ , linéaire ou ramifié,

un groupe hydroxyalkyle en C2-C6,

5 un groupe aminoalkyle protégé en C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>,

un groupe cyanoalkyle en C2-C3,

un groupe alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, linéaire ou ramifié, éventuellement substitué par un ou plusieurs substituants R<sub>7</sub>, ou

un noyau aromatique non substitué ou substitué par un ou plusieurs atomes ou groupes d'atomes choisis parmi les halogènes, les groupes alcoxy en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, alkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire, ramifié ou cyclique, alkylthio en C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub> linéaire ou ramifié, cyano, hydroxy, nitro, trifluorométhyle, trifluorométhoxy, méthylènedioxy, éthylènedioxy, difluorométhylènedioxy, aminosulfonyl, diméthylamino, hydroxyalkyle en C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>, acide carboxylique, ester d'alkyle en C<sub>2</sub>-C<sub>3</sub>, méthanesulfonylamino, benzènesulfonylamino, t-butoxycarbonylamino,ou

dans un solvant, en présence d'une base aprotique, à une température comprise entre10°C et la température de reflux du solvant, pendant 2 à 4 heures , pour obtenir le composé de formule I

20

25

10

15

dans laquelle  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  conservent la même signification que précédemment, étant entendu que l'un au moins des groupes  $R_1$  et  $R_2$  contient dans sa structure un noyau aromatique substitué au moins par le groupe

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m R_5} R_6$$

tel que défini ci-dessus.

- 2) si nécessaire, obtenir le sel d'addition du composé de formule I ci-dessus avec un acide organique ou minéral.
- 7. Procédé de préparation d'un composé selon l'une quelconque des revendications 1 à 5 caractérisé en ce qu'il comprend les étapes consistant à :
- 1) faire réagir un ester d'aminoacide de formule (IIa)

$$R_1$$
 NH COORA  $R_4$  (IIa)

dans laquelle  $R_1$ ,  $R_3$  et  $R_4$  ont une signification analogue à celle des substituants  $R_1$ ,  $R_3$  et  $R_4$  notés pour le composé de formule  $\Pi$  décrit dans le procédé A et  $R_4$  représente un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_3$ , préférentiellement le groupe éthyle, avec un isothiocyanate de formule

$$R_2$$
-N=C=S (III)

telle que décrite précédemment pour le procédé A,

dans un solvant, en présence d'un acide faible, à une température comprise entre 50°C et la température d'ébullition du solvant, pendant 2 à 25 heures, pour obtenir le composé de formule I

dans laquelle  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$  conservent la même signification que précédemment, étant entendu que l'un au moins des groupes  $R_1$  et  $R_2$  contient dans sa structure un noyau aromatique substitué au moins par le groupe

$$-N \xrightarrow{(CH_2)_m} R_5$$

tel que défini ci-dessus.

5

10

15

20

25

2) si nécessaire, obtenir le sel d'addition du composé de formule I ci-dessus avec un acide organique ou minéral.

1) faire réagir un ester d'aminoacide de formule (IIa)

$$R_1$$
 NH COORA  $R_3$   $R_4$  (IIa)

dans laquelle  $R_1$ ,  $R_3$  et  $R_4$  ont une signification analogue à celle des substituants  $R_1$ ,  $R_3$  et  $R_4$  notés pour le composé de formule  $\Pi$  décrit dans le procédé A et  $R_4$  représente un groupe alkyle en  $C_1$ - $C_3$ , préférentiellement le groupe éthyle, avec un isothiocyanate de formule

$$R_2$$
-N=C=S (III)

telle que décrite précédemment pour le procédé A,

en présence d'un acide faible, sous un rayonnement micro-ondes, pendant 2 à 15 minutes, pour obtenir le composé de formule I

dans laquelle R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub> conservent la même signification que précédemment, étant entendu que l'un au moins des groupes R<sub>1</sub> et R<sub>2</sub> contient dans sa structure un noyau aromatique substitué au moins par le groupe

tel que défini ci-dessus.

5

10

15

20

25

- 2) si nécessaire, obtenir le sel d'addition du composé de formule I ci-dessus avec un acide organique ou minéral.
- 9. Composition pharmaceutique caractérisée en ce qu'elle contient, en association avec au moins un excipient physiologiquement acceptable, au moins un composé de formule I selon l'une des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable.

- 10. Composé de formule (I) selon l'une quelconque des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable pour son utilisation en tant que substance pharmacologiquement active.
- 11. Utilisation d'un composé de formule I selon l'une des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable pour la préparation d'un médicament destiné au traitement du diabète ou des maladies dues à une hyperglycémie.
- 12. Utilisation d'un composé de formule I selon l'une des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable pour la préparation d'un médicament destiné au traitement des hypertriglycéridémies et des dyslipidémies.
- 13. Utilisation d'un composé de formule I selon l'une des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable pour la préparation d'un médicament destiné au traitement de l'obésité.
  - 14. Utilisation d'un composé de formule I selon l'une des revendications 1 à 5 ou l'un de ses sels d'addition avec un acide pharmaceutiquement acceptable pour la préparation d'un médicament destiné au traitement des accidents vasculaires cérébraux.

20

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In onal Application No PCT/FR 02/01167

IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C07D233/86 A61K31/4166 A61P3/10 C07D409/04 C07D403/04 C07D401/C07D491/10 C07D405/06 C07D401/	/10	07D401/04 07D403/10 07D403/12						
	o International Patent Classification (IPC) or to both national classific	ation and IPC							
	B. FIELDS SEARCHED								
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols)  IPC 7 C07D A61K A61P									
Documentat									
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched									
Electronic d	ata base consulted during the international search (name of data ba	se and, where practical, search terms	used)						
CHEM ABS Data									
C. DOCUM	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT								
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rel	levant passages	Relevant to claim No.						
		· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·							
А	US 4 743 611 A (AMERICAN HOME PRO CORPORATION) 10 May 1988 (1988-09 column 1 -column 2	1,9,11							
į									
	her documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are	listed in annex.						
·	tegories of cited documents:	"T" later document published after the or priority date and not in conflict.	e international filing date						
"A" docume consid	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	cited to understand the principle							
"E" earlier of filing of	document but published on or after the international date	"X" document of particular relevance cannot be considered novel or o							
	ent which may throw doubts on priority claim(s) or is cited to establish the publication date of another	involve an inventive step when  'Y' document of particular relevance	the document is taken alone						
citatio	n or other special reason (as specified) ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or	cannot be considered to involve document is combined with one	an inventive step when the						
other	means ent published prior to the international filing date but	ments, such combination being in the art.							
	han the priority date claimed	"&" document member of the same	patent family						
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the internation	nal search report						
1	6 September 2002	25/09/2002							
Name and	Name and mailing address of the ISA Authorized officer								
ļ	European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl,	W 51.18							
lei. (+31-70) 340-2040, 1X. 31 651 epo ni, Fax: (+31-70) 340-3016 Van Bijlen, H									

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

In onal Application No PCT/FR 02/01167

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER IPC 7 C07D413/04 //(C07D491/10,317:00)	,221:00)						
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classific	ation and IPC						
B. FIELDS SEARCHED							
Minimum documentation searched (classification system followed by classification	on symbols)						
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that s							
Electronic data base consulted during the international search (name of data be	se and, where practical, search terms used)						
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT							
Category Citation of document, with indication, where appropriate, of the re	levant passages Relevant to claim No.						
Further documents are listed in the continuation of box C.	χ Patent family members are listed in annex.						
<ul> <li>Special categories of cited documents:</li> <li>'A' document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance</li> <li>'E' earlier document but published on or after the international filling date</li> <li>'L' document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified)</li> <li>'O' document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means</li> <li>'P' document published prior to the international filling date but later than the priority date claimed</li> <li>Date of the actual completion of the international search</li> <li>16 September 2002</li> </ul>	<ul> <li>"T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understand the principle or theory underlying the invention</li> <li>"X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone</li> <li>"Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art.</li> <li>"&amp;" document member of the same patent family</li> <li>Date of mailing of the international search report</li> </ul>						
Name and mailing address of the ISA  European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2  NL – 2280 HV Rijswijk  Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo ni,  Fax: (+31-70) 340-3016	Authorized officer  Van Bijlen, H						

### INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Ir onal Application No
PCT/FR 02/01167

Patent document cited in search report		Publication date		Patent family member(s)	Publication date
US 4743611	A	10-05-1988	EP JP JP	0251784 A2 5000390 B 63022565 A	07-01-1988 05-01-1993 30-01-1988

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D le Internationale No PCT/FR 02/01167

CIB 7		23/10 0401/10 0401/06	C07D405/04 C07D401/14 C07D401/12	C07D401/04 C07D403/10 C07D403/12
Selon la cla	ssification internationale des brevets (CiB) ou à la fois selon l	· · · · · · · ·		00.5.00, 12
	NES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE			
	ion minimale consultée (système de classification suivi des s CO7D A61K A61P	symboles de clas	esement)	
Documente	ion concultée outre que la decumentation minimate des la con-			
Documenta	ion consultée autre que la documentation minimale dans la n	nesure ou ces d	ocuments relevent des d	omaines sur lesqueis à porte la recherche
Base de dor	nnées électronique consultée au cours de la recherche intern	ationale (nom d	e la base de données, et	si réalisable, termes de recherche utilisés)
CHEM A	BS Data ·			
C. DOCUME	ENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS			
Catégorie °	Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'in	ndication des na	uceagos portinonte	no dos royandiastiano vinées
Calegone	identification des documents ches, avec, le cas echeant, i i	nulcation des pa	issages perunents	no, des revendications visées
A	US 4 743 611 A (AMERICAN HOME CORPORATION) 10 mai 1988 (198 colonne 1 —colonne 2			1,9,11
Voir	la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	Х	Les documents de fami	illes de brevets sont indiqués en annexe
	spéciales de documents cités:	"T" doc	ument ultérieur publié ap te de priorité et n'apparte	rès la date de dépôt international ou la
consid	int définissant l'état général de la technique, non éré comme particulièrement pertinent ent antérieur, mais publié à la date de dépôt international	ted	chnique pertinent, mals ci la théorie constituant la l	té pour comprendre le principe
ou apr	ès cette date	"X" doc êtr	ument particulièrement per considérée comme nou	ertinent; l'inven tion revendiquée ne peut velle ou comme impliquant une activité
priorité autre c	nt pouvant jeter un doute sur une revendication de ou cité pour déterminer la date de publication d'une sitation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)	inv "Y" doc ne	rentive par rapport au doc ument particulièrement p peut être considérée cor	cument considéré isolément ertinent; l'inven tion revendiquée nme impliquant une activité inventive
une ex	ent se référant à une divulgation orale, à un usage, à position ou tous autres moyens ent publié avant la date de dépôt international, mais	do		socié à un ou plusieurs autres e, cette combinaison étant évidente er
postéri	eurement à la date de priorité revendiquée	"&" doc	ument qui fait partie de la	a même famille de brevets
·	elle la recherche internationale a été effectivement achevée	Da	Sas. No. 3 to 1	nt rapport de recherche internationale
	6 septembre 2002		25/09/2002	
Nom et adre	sse postale de l'administration chargée de la recherche Intern Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl,	nationale Fo	nctionnaire autorisé Van Bijlen,	
	Н			

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D e Internationale No PCT/FR 02/01167

A. CLASSEMENT DE L'OBJET DE LA DEMANDE CIB 7 C07D413/04 //(C07D491/10,317:00,	221:00)
Selon la classification internationale des brevets (CIB) ou à la fois selon la classi	fication nationale et la CIB
B. DOMAINES SUR LESQUELS LA RECHERCHE A PORTE  Documentation minimale consultée (système de classification suivi des symboles	s de classement
Survivace symbolic	out dassement)
Documentation consultée autre que la documentation minimale dans la mesure d	où ces documents relèvent des domaines sur lesquels a porté la recherche
Base de données électronique consultée au cours de la recherche internationale	(nom de la base de données, et si réalisable, termes de recherche utilisés)
C. DOCUMENTS CONSIDERES COMME PERTINENTS	
Catégorie o Identification des documents cités, avec, le cas échéant, l'indication	n des passages pertinents no. des revendications visées
Voir la suite du cadre C pour la fin de la liste des documents	Les documents de familles de brevets sont indiqués en annexe
° Catégories spéciales de documents cités:	T' document ultérieur publié après la date de dépôt international ou la
<ul> <li>"A" document définissant l'état général de la technique, non considéré comme particulièrement pertinent</li> <li>"E" document antérieur, mais publié à la date de dépôt international ou après cette date</li> <li>"L" document pouvant jeter un doute sur une revendication de priorité ou cité pour déterminer la date de publication d'une autre citation ou pour une raison spéciale (telle qu'indiquée)</li> <li>"O" document se référant à une divulgation orale, à un usage, à une exposition ou tous autres moyens</li> <li>"P" document publié avant la date de dépôt international, mais</li> </ul>	date de priorité et n'appartenenant pas à l'état de la technique pertinent, mais cité pour comprendre le principe ou la théorie constituant la base de l'invention  X' document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme nouvelle ou comme impliquant une activité inventive par rapport au document considéré isolément  Y' document particulièrement pertinent; l'inven tion revendiquée ne peut être considérée comme impliquant une activité inventive lorsque le document est associé à un ou plusieurs autres documents de même nature, cette combinaison étant évidente pour une personne du métier  &' document qui fait partie de la même famille de brevets  Date d'expédition du présent rapport de recherche internationale
16 septembre 2002	
Nom et adresse postale de l'administration chargée de la recherche internationale Office Européen des Brevets, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk Tel. (+31–70) 340–2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31–70) 340–3016	Fonctionnaire autorisé  Van Bijlen, H

# RAPPORT DE RECHERCHE INTERNATIONALE

D le Internationale No PCT/FR 02/01167

Document brevet cité au rapport de recherche		Date de publication		Membre(s) de la famille de brevet(s)	Date de publication
US 4743611	A	10-05-1988	EP JP JP	0251784 A2 5000390 B 63022565 A	07-01-1988 05-01-1993 30-01-1988